الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية وزارة التربية الوطنية

حرلیاگ (البالاری



♦ الشهبة: المايم التهريبية الرياضيات عليم الطبيعة و الحياة المايم الشريائية

शिरम्भी शिक्षपुर

الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية وزارة التربية الوطنية

حوليات البكالبوريا

شعبة العلوم التجريبية

للمواد: - علوم الطبيعة والحياة

- الرياضيات

- العلوم الفيزيائية

كلهة افتتاحية

يشرّف الديوان الوطني للمطبوعات المدرسية أن يقدّم مجموعة من المواضيع في شكل حوثيات للتلاميذ المقبلين على شهادة البكالوريا، بعد القيام بدراستها ومعالجتها بشكل دقيق.

أملنا أن تقدم هذه الحوليات الإضافة النوعية للجهد الذي يبذله أبناؤنا خلال العام الدراسي، وتساعدهم على اختبار جاهز يتهم للإمتحان المرتقب.

وفي هذا الإطار يسعدنا أن نتوجّه لأعز اثنا التلاميذ بجملة من التوجيهات العملية في كيفية مباشرة الإجابة على الأسئلة والمواضيع المطروحة في امتحان البكالوريا آملين أن تكون مفيدة لهم، نقدمها في شكل نقاط سريعة كالآتي:

- 1 عدم التسرّع في اختيار الموضوع والإنسياق وراء سؤال قد يبدو سهلا للوهلة الأولى.
 - 2 أخذ الوقت الكافي لمطالعة كل الأسئلة والمواضيع لتحسم اختيارك.
- 3 الإختيار لا بدأن يكون نابعًا من استيعاب شامل وتام للسؤال أو الموضوع وفهم عميق له،
 وهذا لا يتأتى إلا بالتأني وتكرار القراءة عدة مرات.
 - 4 التركيز ومحاولة استحضار المعلومات بشكل مرتب
 - 5 إعداد خطة واضحة للإجابة والحرص على أن تنسق فيها المعلومات بشكل مرتب.
- خرير إجابتك النهائية على ورقة الامتحان لا بدأن يكون بروية مع ضرورة مراعاة نهاية الوقت .
- 7 التأكّد من أن ما تنقله من المسودة هو إجابتك الصحيحة النّهائية التي اقتنعت بها وحاذر
 من المشطوبات ،
 - 8 مراجعة إجابتك النهائية قبل تسليم ورقتك .

وفي الأخير لا يفوتنا إلا أن نسدي جزيل الشكر والعرفان لكل الذين أنجزوا هذا العمل النبيل وساعدوا في إخراجه بهذا الشكل البديع متمنّين أن يكون رفيقا لتلاميذتنا إلى النجاح والتفوق.

والله ولي التوفيق

مادة علوم الطبيعة والحياة

تحت إشراف:

الأستاذ : بولودينات سعيد

مفتش التربية الوطنية

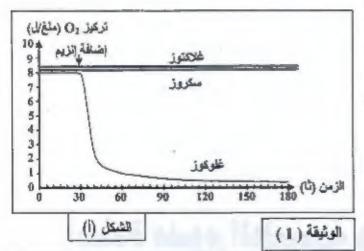
الموضوع الأول: بكالوريا 2010

التمرين الأول : (05 نقاط)

تلعب الإنزيمات دورا اساسيا في التفاعلات الكيميائية التابعة لمختلف النشاطات الحيوية للخلية من هدم وبناء.

تمثل منحنيات الشكل ١١٥ من الوثيقة (1) حركية التفاعلات الإنزيمية بدلالة مادة التفاعل باستعمال إنزيم غلوكوز أكسيداز.

أما معادلات الشكل اب، من الوثيقة (1) فتظهر تفاعلين من تفاعلات الاكسدة الخلوية.



غلوکوز + O2 غلوکوز اکسیداز به حمض غلوکونیك + ماه اکسیدینی غلوکوز مفسفر غلوکوز مفسفر ملک ملاحد ملک الشکل (ب)

أ - قدم تحليلا مقارنا للتسجيلات الثلاثة للشكل (1) من الوثيقة (1).

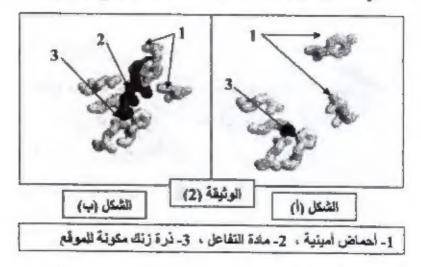
ب - ما هي المعلومة التي تقدمها لك معادلات الشكل «ب» من الوثيقة (1) حول النشاط الإنزيمي؟

ج- ماذا تستخلص حول نشاط الإنزيم الذي تقدمه لك الوثيقة (1) ؟
 علل إجابتك .

2 - يمثل الشكل (1) للوثيقة (2) الأحساض الأمينية التي يتشكل منها الموقع الفعال
 للإنزيم ، بينما يمثل الشكل (ب) الموقع القعال في وجود مادة التقاعل.

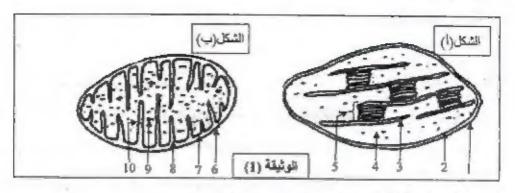
أ – قدُّم تعريفِا للموقع الفعال .

ما هي الأدلة التي تقدمها الوثيقة (2) حول التخصص الوظيفي للإنزيم ؟



التمرين الثاني : (08 نقاط)

1- فحص مجهري الأوراق لبات أخضر أدى إلى الحصول على الشكلين الممثلين في
 الوثيقة (1):



ا - تعرف على الشكلين (أ) و (ب) من الوثيقة (1) .
 ب - أكتب البيانات المرقمة من 1 إلى 10 .

2 - وضع الشكل (1) في وسط خال من CO₂ به ماء اكسجيته مشع (O¹⁸) وجزيفات الـ ADP و II و NADP ، عند تعرضها للضوء لوحظ انطلاق غاز الاكسبجين المشع ، ولم يتم تركيب جزيفات عضوية .

-كيف تفسّر هذه النتيجة ؟ وضح ذلك بمعادلة كيميائية .

3-بعد عزل العنصر (4) الممثل بالشكل(1) ، وضع في وسط تغير فيه الشروط التجريبية ، تم قياس CO المثبت ، والنتائج مسجلة في جدول الوثيقة (2) .
- ماذا يمكنك استخلاصه من هذه النتائج ؟

| CO ₂ مئیست | الشروط التجريبية |
|-----------------------|---------------------------|
| 400 | العنصر 4 + ظلام |
| 96000 | العنصر 4 + العنصر 5 + ضوء |
| 43000 | العنصر 4 + ظلام + ATP |
| 97000 | ATP + NADPH + H + 4 |

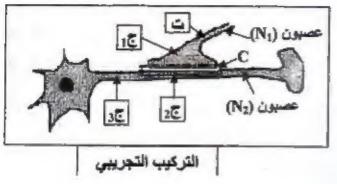
الوثيقية (2)

4-عزالت عناصر الشكل (ب) من الوثيقة (1) ، ثم وضعت في وسط ملائم ، ثم قياس
 تركيز الاكسجين في الوسط قبل وبعد إضافة مواد أيضية مختلفة .

سمحت هذه التجربة بإظهار تناقص تركيز الأكسجين فقط عند إضافة حمض البيروفيك.

- ماذا تستنتج من هذه التجربة ؟
- 5 متابعة مسار حمض البيروفيك في العضيات الممثلة في الشكل (ب) من الوثيقة (1)
 سمح بملاحظة تشكل مركب ثنائي ذرات الكربون (C₂) .
 - أ ما هو هذا المركب ؟ وما هي صيغته الكيميائية ؟
- ج- تطسرا مجموعة من التغييرات على هذا المركب وذلك على مستوى العنصر ...9ـ
 للشكل (ب) من الوثيقة (1).
 - وضَح بمخطط مختصر هذه التغيرات .

التمرين الثالث: (07 نقاط)



تنتقبل الرسالة العصبية عبر سلسلة من العصبونات، ولإظهار آلية هذا الانتقال في مستوى المشبك ودور البروتينات في ذلك، استعمل التركيب التجريبي التالي:

 انجزت سلسلة التجارب التالية :

التجريمة 1: تـم تنبيه العصبون (N1) في المنطقة (ت : .

التجريسة 2 : حقيق ت كمية G1 من الاستيل كولين في مستوى المشبك C .

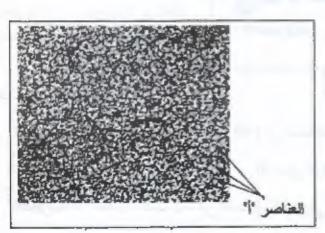
التجريسة 3 : حقت كمية G2 من الاستيل كولين في مستوى المشبك C .

التجريسة 4 : حقتت كمية G3 من الاستيل كولين داخل العصبون (N2).

علما أن الكعية G1 < G2 < G3 وإن التجارب 2 ، 3 ، 4 لم يحدث فيها تنبيه . النتائج التجريبية المحصل عليها بواسطة أجهزة راسم الاهتزاز المهبطي (+1 ، +2 ، +3) ممثلة في الوثيقة (+2) .

| التسجيلات | التجريبة وتتالجها | | | | | | | | | |
|---------------|-------------------|--|--|------------------------------------|--|--|--|--|--|--|
| الكهربائية في | 1 | 2 | 3 | 4 | | | | | | |
| الأجهزة | التنبيه في (ت) | N ₂ ين N ₁ ين G ₁ | N ₂ بين N ₁ ر G ₂ | N ₂ دلغل G ₃ | | | | | | |
| ıε | 0 -70 -70 | mV 0 | =V 0 1 | ■V 0 1 | | | | | | |
| 25 | 0 1.79 1.79 | mV • | | =V 0 1 | | | | | | |
| 35 | | 10 V | | av 0 | | | | | | |

- 1 حلَّل التسجيلات المحصّل عليها والممثلة في الوثيقة (1).
- 2 بيّن أن انتقال الرسالة العصبية على مستوى المشبك مشقرة بتركسز الاستيل كولين.
 - 3 اعتمادا على النتائج، حدد مكان تأثير الأستيل كولين.
 - 4 ماذا تستخلص من هذه النتائج التجريبية ؟
 - II تمشل الوثيقة (2) صورة ماخوذة بالمجهر الالكتروني للغشاء بعد مشبكي على مستوى المشبك C ، وقد بينت الدراسة بتقنية الغلورة المناعية التي تعتصد على حقن اجسام مضادة مفلورة ، التي ترتبط التقائيا بمركبات غشائية ذات طبيعة بروتينة ،



الوثيقة (2)

قلوحظ أن التفلور يظهر على مستوى عناصر موافقة للعناصر ١١٥ من الوثيقة (2).

- عند حقن مادة α بنغاروتوكسين (لها بنية فراغية مماثلة للبنية الغراغية للأستيل كولين) على مستوى المشيك C من التركيب التجريبي تبين انها تشغل اماكن محددة على العناصر 11) من الوثيقة (2).
- عند إعادة التجربة 3 من الوثيقة (1) في وجود هذه المادة ظهر على راسم الاهتزاز المهبطي
 (ج 2) تسجيل مماثل للتسجيل المحصل عليه في التجربة 4 .
 - 1 تعرف على العناصر ١١٥ من الوثيقة (2) وحدَّد طبيعتها الكيميائية .
- 2 كيف يمكنك تفسير النتائج المحصل عليها على مستوى الجهاز (ج2) في هذه الحالة ؟
 - 3 استنتج طريقة تأثير الاستيل كولين على مستوى المشبك.
- III مما سبق وباستعمال معلوماتك حدد آلية انتقال الرسالة العصبية على مستوى المشبك مدعما إجابتك برسم تخطيطي وظيفي .

الموضوع الأول بكالوريا 2010

التمرين الأول:

1 - أ - التحليل المقارن :

تبيسن التمسجيلات أن حركية التفاعلات الإنزيمية مع الغلوكوزكبيرة ومنعدمة مع الغلاكتوز والسكروز .

ب - المعلومة : تأثير نوعي بالنسبة لتوع التفاعل .

ج - الاستخلاص والتعليل:

- تأثير نوعي مزدوج:
- تأثير توعي بالتسبة لمادة التفاعل _ لا يحفز إلا أكسدة الغلوكوز.
- تأثير نوعي بالتسبة لنوع التقاعل _ تأثير على نفس المادة بإنزيمين مختلفين .

2-أ- تعريف الموقع الفعال:

هـ فر جـزء من الإنزيم مشـكل من احماض أميتية محددة وراثيا : شـكلا، عددا ، توعا . له القدرة على التعرف التوعي على مادة التفاعل وتحويلها .

- الادلة التي تقدمها الوثيقة .2. بشكليها: ١ ، ب . حول التخصص الوظيفي للإنزيم ، تتمثل في :
- تغيرات في الشكل والموقع للأحماض الأمينية المشكلة للموقع الفعال ، حيث أن :
 - الشكل أ: يبين احماض امينية متفرقة .
 - الشكل ب: يبين تجمع الاحماض الأمينية .

فلمي وجمود مادة التفاعل ، يتثبت جزء منها مع بعض الأحماض الأمينية (موقع التثبيت). والجزء الآخر يتثبت مع أحماض أمينية أخرى، والتي تشكل الموقع التحفيزي .

التمرين الثاني :

1 - أ - التعرف على الشكلين أو ب:

الشكل أ : ما فوق بنية الصانعة الخضراء .

الشكل ب: ما فوق بنية الميتوكوندري.

ب - كتابة البيانات من 1 إلى 10:

- غشاء حارجي للصائعة الحصراء 2 عشاء داحلي 3 صفيحة حشوية.
- 4 مادة أساسية 5 عشاء حار حي للميتو كوندري .
- 7 عشاء حارجي للميتوكوندري 8 فراع بين العشائين 9 ستروما 10 عرف.
 - تفسير البتيجة: انطلاق الاكسحير يعود إلى التحليل الصوئي للماء.

القُوضيح · + 4H → O2 → 4e القُوضيح ·

اما عدم تركيب الجزيئات العصوبة يعود لعباب . CO,

- 3 مبا يمكس اسبتحلاصه من هنده النتيجة هنو أن تثبينت إCO يتم على مستوى المادة الاساسية ويتم التثبيت بكمية أكبر عند توفر "NADPH! ! H' و ATP .
- 4 ما يمكن استنتاجه من هذه التجربة هو أن المبتوكوندري لا تستعمل مواد أيصية محتلفة بل تستعمل خُمض البيروفيك .
 - 5 أ إن هذا المركب هو أستيل مرافق إنريم أ .

العيغة الكيميائية . CH3 - CO - S - COA

الشوح: ينصمن مرحلة النحلل السكري التي يمكن احتصارها فيما يلي:
 يتم عنى مستوى الهيولي:

2NAD 2NADH ، H

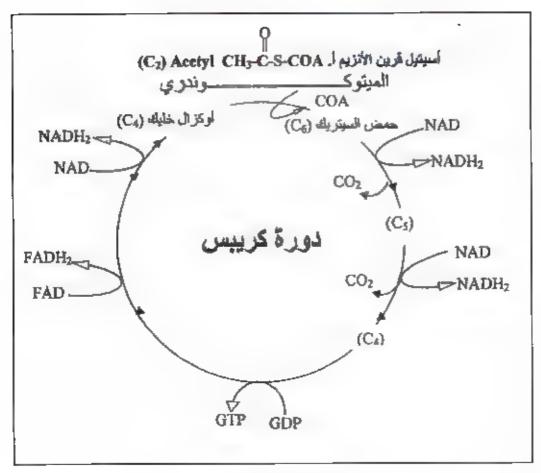
C₆ H_{, 2}O₆

2CH3 CO COOH
عمص بیروفیث

2 ADP + 2Pi 2ATP

> يتعرص حمص البيروفيك إلى سرع عار ،CO و H بوجود مرافق الإنزيم 1. فيتم تشكيل استيل مرافق إنزيم ا (مستوى الميتوكوندري).

ج - إن مجموعة التعيارات التي تطرأ على هذا المركب (C₂) ، في المادة الأسامية يطنق عليها إسم حلقة كريبس ،



مخطط حلقة كريبس

التمرين الثالث:

1 - 1 - تحليل التُسجيلات المحصل عليها:

التجرية 1 :

عنبد إحداث تنبيه فعال في العصبود N1 تم تستجيل متحنيات متماثلة لكمونات عمل على مستوى اجهزة راسم الاهتزار المهبطي (ج1 ، ج2 ، ج3).

التجريبة 2: عسد حقس كمية Gl (كمية) قليلة من الاستيل كولين بيسن العصبونين N2 و N2 من الاستيل كولين بيسن العصبونين N1 و N2 من تستجل كمود عشائي عمى مستوى الجهاز ج2.

التجريمة 3 عسد حقل كمية G2 (كمية أكبر) من الأسستيل كولس بين العصبولين N1 وN2 لم تسلحل أية اسستجابة في الجهاراح 1 ، بيسما سجل كمون عمل في مستوى لجهارين ج2 و ج1 .

التجربة 4 ، عبد حقل كمية G3 (كمية كبيرة) من الاستيل كولين داحل العصبون N2 دم تسجل اية استجابة في الأجهرة الثلاثة (ح1 ، ج2 ، ح3) .

2 - تبيال أن انتقال الرسالة العصبية على مساوى المشبك مشعرة بتركير الأستيل كوبيل يتبيس من التسجيلات المحصل عليها في التجربتين 2 و 3 أن كمية الاستيل كوبين المحقولة في الشنق المشبكي هني التي تتحكم فني توليد كمول عمل في العشاء بعد المشبكي بشرط أن لا تقل عن عتبة معينة .

3 - تحديد مكان تأثير الأستيل كولين:

يؤثر الاستيل كوليل على السطح الحارجي لعشاء العصمود بعد مشبكي .

4 - الاستخلاص:

تؤدي الرسالة العصلية المشهرد بتراتر كمول عمل على مسلوى العصلول قبل المشبكي إلى تعير في كمية الملع العصلي الذي يتسلب في لوليد رسالة عصلة في العصلود لعد مشبكي .

II - 1 - التعرف على العاصر «أ» و تحديد طبيعتها الكيميائية

تمثل العماصر ١٩٥٥ مستقملات قموية للا ستيل كوليس،

دات طبيعة بروتينية .

2 - تفسير النتائج المحصل عليها على مستوى ح2 :

شعلت حريثات Ot سعار وتوكسيس المواقع الحاصة بتثبيت الاستيل كونيس وبالتاني ممعت هدا الاحيرمن بوليد استجابة في العصبون بعد مشبكي .

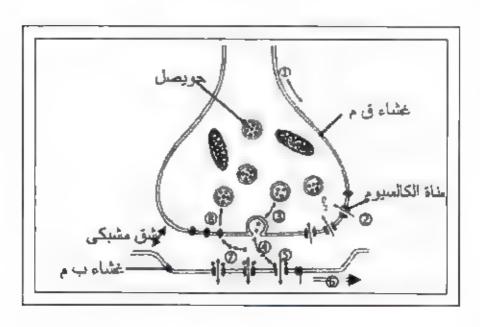
استنتاح طريقة تأثير الأستيل كولين على مستوى المشبك.

يؤثر الأستين كوبين على مستوى العشاء بعد مشكي ، حيث يتثبت على مستقبلات قبوية بوعية مرتبطة بالكيمياء مؤديا إلى فتح القبوات ، مما يسمع بتدفق داحلي لشوارد Na

آلية انتقال الرسالة العصبية على مستوى المشبك:

- 1 وصول موجة زوال الاستقطاب ،
- 2 بنتج القسوات المرتبطة بالعولطية لـ ' Ca' الموجودة في مهاية العصبون قبل المشبكي ،
 حيث تنتقل ' Ca' إلى داحل الزر ،
 - 3 حدوث هجرة داخلية للحويصلات المشبكية .
 - 4 تحرير المبدّع العصبي في الشق المشبكي ،
- تثبيت المبلع العصبي على المستقبلات القبوية الموجودة على العشاء بعد المشمكي .
 - 6 توليد كمون عمل في العصبون بعد المشبكي .
 - 7 تفكيك المبلغ العصبي .
 - عودة امتصاص نواتح التعكيك.

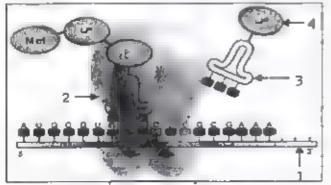
الرسسم التخطيطسي :



الموضوع الثاني: بكالوريا 2010

التمرين الأول : (07 نقاط)

إن المورثة عبارة عن قطعة ADN حيث يشكل التتابع النيوكليوتيدي للمورثة رسالة مشمرة تعمس على تحديد تسلسل معين للأحماض الا مينية في البروتين الذي تشرف عليه .



I - تمشل الوثيقة (1) مرحلة
 هامة من مراحل التعبير المورثي ،

- 1 اكتسب البيانات المرقمة مى (1 إلى 4).
- 2 اشرح كيف تم الارتباط بين العنصرين 3 و 4.

الوثيقة (1)

3 - اكتب الصيعة الكيميائية للعنصر المششكل (ع - س Met) باستعمال الصيعة العامة
 واشرح الآلية التي سمحت بتشكيله .

v=1 بعرص دراسة بعص وحدات المركب المبشكل في المرحلة المعثلة في الوثيقة (1)، وصعت قطرة من محلول به ثلاث وحداث (س، ع، ص) في منتصف شريط ورق انترشيخ مبئلة Electrophorèse (لمتاتج ممثلة في جهاز الهجرة الكهربائية (v=1) المتاتج ممثلة في الوثيقة (2).

1- قارن pHi -1

الوحدات الثلاث بـ pH الوسط مع القعليل .

2 - إذا علمت أن :

الوحدة (س) لها جدر الوحدة (ع) لها جدر الوحدة (ص) لها جدر

الوثيقة (2) R_i = (CH₂)₂ COOH R₂ = CH₃ R₃ = (CH₂)₄ NH₂)

أموشع الكثرة

أكتب الصيعة الكيميائية للوحدات الثلاث (س ، ع ، ص) في PH = 6 .

3 - استخرج خاصية هذه الوحدات.

التمرين الثاني : (06 نقاط)

يستمد المبات الاحضرطاقته لبناء مادته العضوية من الوسط المحيط به.



الرثيقة ر1)

تضمن العضية الممثلة في الوثيقة (1) سير تفاعلات الطاهرة المدروسة.

وبمعرفة هذه التفاعلات ، تجري التجريتان التابيتان :

1- تم تحضير معلق من العناصر (س) للوثيقة
 (1) دو 7,9 − pH وحال من CO₂ .

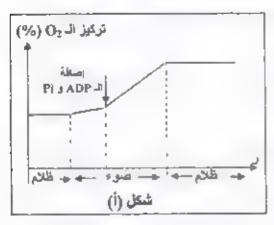
- الحطوات التجريبية وتتاثجها ممثلة في الجدول النالي

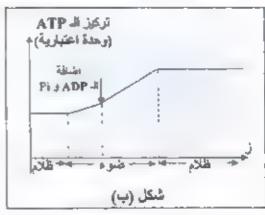
| التنائح | الشروط التجريبية | المراحل |
|--|--|---------|
| عدم انطلاق الاكسجين | المعلق في غياب الضوء | 1 |
| عدم انطلاق الأكسجين | المعلق في وجود الضوء | 2 |
| انطلاق الأكسجين - سعبسر لسود اوكسسالات البوتساسيسوم الحسديدي إلى الاحضراليداكين (* Fe "). | تصاف لممعلّق أ وكسالات اليوناسيوم الحديدي دات اللوك البنّي المحمر (* Fe) وفي وجود الصوء . | 3 |
| - عدم انطلاق الأكسجين - عدم تعير لوك اكسالات البوتاسيوم . | المعلَّق في نفس شروط المرحلة (3)، لكن في غياب الطنوء، | 4 |

أ - استحرج شروط انطلاق الاكسجين.

ب - فشر المتائج التجريبية .

2 تم قياس تركير الأكسحين والـ ATP لمعلق من عضيات الوثيقة (1) صمن شروط تحريبية مناسبة ، النتائج المحصل عليها ممثله في الوثيقة (2).





الرثيقة (2)

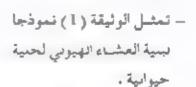
أ - قدم تحليلا مقارنا للشكلين (١ ، ب).

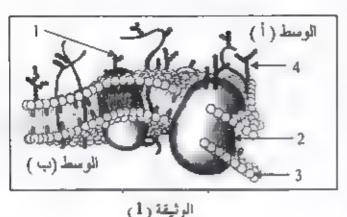
ب - مادا تستنتح ؟

انجز رسما تعسيريا على المستوى الحزيشي للمرحلة المدروسة .

التمرين الثالث : (07 نقاط)

يتمينز الغشاء الهيولي للخيسة الحيوانية ببنية جزيئية تسمح بتمييزاللذات من اللاذات ، ولمعرفة ذلك بنجز الدراسة التالية :





- تعرف على البسات المرقمة في الوثيقة (1).
- على إجابتك .
 على إجابتك .
- 3 بناء على الممودح المقدم في الوثيقة (1) ، استحرج مميرات العشاء الهيولي.

II - لمعرفة أهمية العمصر (1) في تميير الدات من اللا ذات أجريث التجارب التالية :

التجريسة الأولى: برعب خلايا لمماوية من فبأر وعولجت بإبريسم العلو كوريدار (يحرب العليكوبروتيين) ثم أعيد حقتها لنفس الحيوان، بعد مدة رمبية تم فحص عينة من الصحال بالمجهر فنوحظ تحريب الخلايا المحقوبة من طرف البالعات.

- 1 فشر مهاجمة البالعات للخلايا المعالجة .
- 2 على صوء هذه التائج ، استحرج أهمية العنصر (1) بالنسبة للحلية وما هو اسمه ؟

التجريمة الثانية ؛ ثم استحلاص الحلايا السرطانية من قبار (أ) وحقبت للفار (ب) من نفس العصيلة السيحية ، بعد أسبوعين ثم استحلاص الحلايا اللفاوية من طحاله ثم وضعت في أوساط محتلفة مع حلايا سرطانية أو عادية التجارب ونتائجها ملحصة في الوثيقة (2) :

| | 5 | 5 4 | | 2 | | 1 | الأوساط | |
|---|--------------------------------|----------------------|----------|----------------------|------------------|---|-----------------|------------------------|
| Т | + 8 + فلايا عادية ار (ب) | إصافة - | 3 + IL.2 | T4 + IL2 | | _ | | ا الظررة التجريب |
| | | عدم تخريب الحلايا | | علم تحريب الخلايا | تخريب الخلايا | | عدم تخ الحلا | التائي |

الوثيقة (2)

- 1 حبر المتاثج التجريبية في الاوساط الخمسة .
- 2 ما هي المعلومات التي يمكن استحراجها من الوسطين الثجريبيين (2، 4) ؟
 - 3 حدد بمط الاستجابة المناعية المتدخلة في هذه التجارب.

 II - بين برسم تحطيطي عليه البيانات الآلية التي مسمحت بالتعرف على الحلايا السرطانية وتحريبها .

الإجسابة

العوضوع الثاني بكالوريا 2010

العمرين الأول:

1 - 1 - البيانات : ARNm - 1 - ريبوزوم ARNt - 3 - حمض أميسي

2 ← يشم ارتباط الحميض الأميني على الموقع الحاص به في ARNt وهذا بعد تنشيطه في وجود ATP وهذا بعد تنشيطه في

3 - الصيغة الكيميائية

NH2-CH CO NH CH CO NH- CH COOH

الآلية : المرحلة الأولى :

البدايسة

تشبت تحت الوحدة الصعرى للريبوزوم على الـ ARNm الذي بكون رامرته الأولى AUG . – وصول الـ ARNt حاملا معه حمص أميني Met .

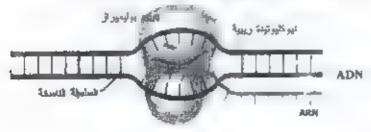
- تثبيت تحت الوحدة الكبرى لعريبوروم ، حيث بدايه عمل الريبوروم (النرجمه).

المرحاسة الثانيسة: الاستطالسة

يتوضّع الـ ARNt آحر حاملا معه حمص أميني (س) على الرامرة الموالية والموافقة .

تشكل رابطة ببتيدية بين Met والحمص الأميني (س) وانفصال الرابطة بين Met و ARNt الدي يغادر الريبوزوم .

- يتحرك الريبوروم بمقدار راموة واحدة ، حيث يتوصع ARNt لحامل للحمص الأميني (ص) على الرامزة الموافقة ، حيث تتشكل رابطة ببتيدية بين (س) و(ص) ،



4 – الرسم التخطيطسي لمرحلة الاستنساخ

إتجاه الإستنساخ حسس

۱ II المقارئة مع التعليل:

pH1 م حمل pH لوسط . الآن تحرك الحمص الأميني (س) في المجال الكهربائي كان بحو القطب الموجب ، فهو مشحون بالمسالب وبالتالي قد مسفك سنوك حمص في هذا لوسط .

pH1 = pH1 الوسط ___ مسافة تحدرك الحمص الأميسي (ع) في المحال الكهربائي معدومة .

pH1 ص > pH الوسيط___لان تحرك الحميص الأميني (ص) فني المجال الكهربائي كان بحو القطب السيالي فهو مشيحون بالموجب وبالتالي فقد سيلك سيلوك قاعدة في هذه الوسط .

2 - الصيفة الكيميائية :

الإجابسة 2 :

$$H_1 N^* - CH - COO^*$$
 الرحدة (س): $(CH_2)_4$ $(CH_3)_4$ $(CH_4)_6$ $(CH_4)_6$ $(CH_4)_6$ $(CH_4)_7$ $(CH_4)_8$ $(CH_4)_8$ $(CH_4)_8$ $(CH_4)_9$ (CH_4)

التمرين الثاني:

1 - أ - شروط انطلاق الأكسجين:

- وجود الضوء - وجود مستقبل للإ لكترونات

ب – تفسير النتائج التجريبية

- المرحلتان 1 و2 : عدم انطلاق الأكسجين ، لعدم تحدل الماء سواء في وحود الصوء أو غيابه ،
- المرحلة الثالثة: الطلاق الاكسلجين: يحفر الصوء الانظمة الصولية ، فتتاكسله بفقدان الإلكترونات . إرجاع أكسالات البوتاسيوم الحديدي (Fe³⁺) .

يرجع عن طريق الـ أ المتحررة وهذا ونق : Fe² · • 26 → Fe² · • عن طريق الـ أ

- المرحلة الرابعة · تحتلف بتائج التجرية الرابعة عن الثالثة لعياب الضوء .

2 – أ – التحليل المقارث :

- تماثل تطور تركير الاكسجين وتركيز الـ ATP المتشكل.

في الحالتين: تركير O2 و الـ ATP ثابت في الظلام.

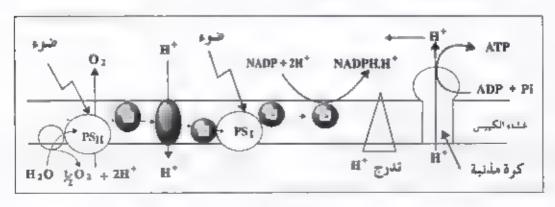
عمد الإضاءة وقبل إضافة الـ ADP و الـ Pi ترايد طفيف للتركيز.

عمد إضافة الـ ADP و الـ Pi تسجل ريادة معتبرة في التراكيز .

عمد العودة إلى الظلام تثبت التراكيز عند قيمة معيمة .

ب - الاستنتاج : هماك علاقة بين توفر كل من الـ ADP و الـ Pi والضوء في تشبكين كل من الـ ATP و O₂ .

3 ~ رسم تفسيري للمرحلة المدروسة :



التمرين الثالث:

1 - 1 - البيانت . 1 عليكوبروتيين 2 بروتين صمتي 3- فوسعوليبيد 4- عنيكوليبيد .

2 - تحدید السطح :

السطح 13): خارجي السطح 14) داخلي ،

التعليم الجود سلاسل سكرية (بروتيمات مسكرية - ليبيدات سكرية) جهة السطح اله.

3 - مميزات الغشاء الهيولي:

- وجود بروتينات كروية ضمنية وسطحية تتحلل طبقة فوسعوليبيدية مضاععة فسيعسائية، تتميز بالحركة ،
 - ميوعة العشاء الهيولي يسمح له بأداء وظيفته .

II - التجربة الأولى :

1 - التفسير: مهاجمة البلعميات للحلايا اللمفاوية المعالجة يدل على أنها أصبحت بمثابة أجسم عريبة لا تمتمي إلى المدات بتيجة نحريب جزيئات العليكوبروتين بواسطة إبريم العبوكوزيدار.

2 - أهمية العنصر (1) : يعتبر العنصر (1) مؤشر الهوية البيولوجية.

.CMH : Acurl ..

التجويسة الثانيسة: 1 - التحليل: الوسيط 1: عدم قدرة الحلايا ، T بمقردها عنى مهاجمة الحلايا السرطانية .

الوسط الثاني : تم التعرف على الحلايا السرطانية من طرف الحلايا ، Tو ، T المحسسة سابقا ومهاجمتها وتخريبها .

الوسط الثالث: عدم قدرة الحلايا T4 مع اله IL, على تحريب الحلايا السرطانية .

الوسط الرابع: تم التعرف على الحلايا السرطانية من طرف الخلايا ، المحسسة سابق ومهاجمتها وتخريبها في وجود إلله ،

 $T_{n-1}T_{n-1} = T_{n-1}$ الوسط الخامس لم يتم تحريب الحلايا العادية رعم وجود الحلايا

2 - المعلومات المستخوجة :

تنجسس الحلايا T4 بالحلايا السرصاسة العرسة فيقرر الأنترلوكين 2 المحفرة 1 ولني تتماير إلى T7 المفررة بمادة البرفورين المحربة للحلايا العريبة.

3 - يمط الاستجابة المناعية ؛ استحابة حبوبة.

III- الرسم التخطيطى :

يتصمن الرسم:

تقدم خنية البنعمية محدد المستصد السرطاني إلى كل من الخلايا ، T عن طريق CMH و .T عن طريق CMH و .T عن طريق .

- تنشط الحلايا بT و Ta عن طريق ال.

- تكاثر ثم تمايز ،T إلى LTC عن طريق ،IL

LTC بقرر مادة البرفورين التي تجرب عشاء الحلية السرطانية .

الموضوع الثالث: بكالورسا 2009

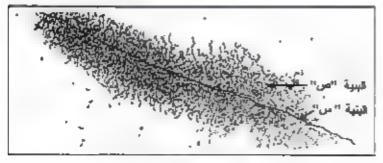
التمرين الأول: (09 نقاط)

تتحدد صمات المرد انطلاقا من معلومة وراثية ، بفصل سلسلة من التفاعلات وتتمثل الدعامة الجزيئية لهده المعلومة في المورثة . نقترح دراسة مراحل تعبيرالمورثة والعناصر المتدحمة في دنك.

- تمثل الوثيقة (1) صورة ماحوذة بالمجهر الإلكتروني اثناء حدوث مرحنة أساسية من مراحيل تعبيير المورثية

عرب مستوى النواة. على مستوى النواة.

- ينخص جبدول الوثيقة (2) العلاقة الموجبودة بين محتلف العناصر المتدخلة أثناء معير المورئة.



الوثيقة (1)

| القراء | * | | | | | | | | | | | | |
|--------|----|-------|-------|--------|-----|------|-------|--------|--------|-------|-------|------------------------|-----------|
| C | | | | | С | | | | | | | البيه سي | |
| | | | | | | T | С | A | | | | J | |
| | С | A | U | | | U | | | | | | البنية "ص" | |
| | | | | | | | | | | | | امزات المضادة التوعية | ىجدول الر |
| | | | | С | | | | | G | С | A | موجودة على الـ ARNL | Ji |
| | | | | | | | | | | | | حماض الأميسية الموافقة | .yı |
| _ | | | | | | | | | | | | | |
| | | 4 | واللة | بة الم | ا م | احس | لأحد | لية را | الوراة | ممره | ول ال | يعص راموات جد | |
| | A | ن کات | ريوب | } | UG | G at | يبتوه | تر | ÇıÇ | يل ال | | الأبين GCA ه | لمعطبات |
| | AC | ia | أريوب | ; | CC | ن 30 | ر خبي | 1 | U | CA | سيرير | الأنين GCC | |

الوثيقة (2)

1 - باستعلال الوثيقتين (1) و (2) :

اً – تعرف عنى البنيتين المشار إليهما بالحرفين (س) و (ص) في الرثيقة (1) مع التعنيل . ب - سمّ المرجعة الممثلة بالوثيقة (1) ، ولماذا تعتبر هذه المرجلة أساسبة ؟ 2 باستعمال معطيات الشهرة الوراثية، أكمل جدول الوثيقة (2).

3 - يتم التراقبق بين المعلومة الوراثية حلال مرحلة أساسية موالية لعمرحلة الممثلة بالوثيقة
 (1) بتدحل عدة عناصر.

أ – سمَّ المرحلة المعنية .

باستعمال معلوماتك وبالاستعابة بالوثيقة (2) أذكر العناصبر المتدحلة في هذه
 المرحلة ، محدد ا دور كل منها .

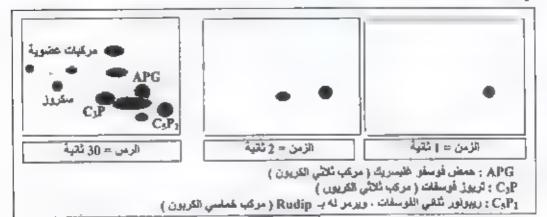
ج - ما هي نتيجة هذه المرحلة ؟

4 باستعلال النتائج التي توصلت إليها، الجر رسمين تحطيطيين للمرحلتين المعنيتين مع
 كتابة البيانات اللا زمة .

التمرين الثاني: (06 نقاط)

بهدف النعرف عنى المركبات العضوية المشكلة من طرف البياث الاحضر في المرحلة الكيموحيوية من تحويل الطاقة الضوئية ، أنجرت الدراسة البالية

منائح المسحيل الكرومانوعرافي المتبوع بالتصويرالإنسعاعي الدتي للمركبات المنشكلة في هذه الازمنة ممثلة بالوثيقة (1).



الوثيقة (1)

1- ماذا تمثل اللقع المحصل عليها في الوثقه (1) ؟

2 بالاعتماد عبى بتائح التمسجيل الكرومايوعرافي المحصل عديها في الرمن 30 ثالبة ، سمم
 مركبات البقع المتشكلة في الزميين 1 ثا و 2 ثا .

3 - ما هي الفرصيات التي تقدمها فيما يحص مصدر APG ؟

الم تبيين الوثيقة (2) تغبيرات تركيز كل من الـ APG و الـ Rudip في معنق من الكوريلا منتسوي عبى 14 CO ثا ثمرص للضوء الأبينس، في الزمن ر $^{-}$ 500 ثا ثم توقيف تزويد الوسط بـ 14 CO .

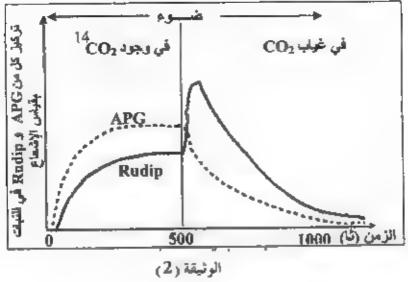
1- بالاعتماد على السائج الممثلة في الوثيقة (2).

 آ – باستدلال منطقي فسر تساير كميتي الـ APG و الــ Rudip في الفشرة قبل ز = 500 ثانية.

ب - حلل منحني الوثيقة (2) في العترة الممتدة من ر= 500 ثانية إلى 1000 ثانية.
 حـ ماذا تستنتج فيما يحص العلاقة بين الـ APG و الـ Rudap؟

عل تسسمح لك هذه المتائح بتأكيد إحدى العرصيات المقترحة في المسؤال - 3 - 1 عبل إجابتك.

III - باستعلال النتائج وباستعمال معلوماتك وضح بمحطط بسيط ، العلاقة بين الـ APG والـ Rudip . Rudip



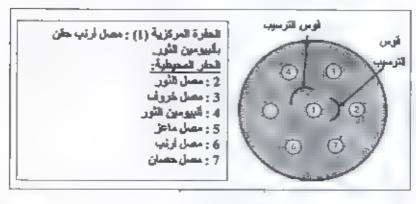
التمرين الثالث: (05 نقاط)

قصد التوصل إلى طريقة تدحل الأجسام المصادة في الاستجابة المناعية بقترح لدراسة التالية :

المسار حصر على طبقة من الجيلور تبتعد عن بعضها بمساقات محددة ، ثم وضع في الحفرد المركزية (1) مصل استحلص من أرثب بعدد 15 يوم من حقبه بالمومس ثور كما

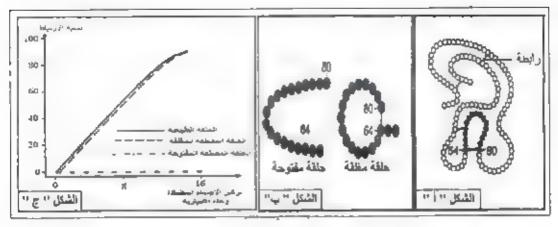
وصعبت أمصال مأخوذة من حيواسات مختلفة في الحقر المحيطية ، التجربة وتناتجها ممثلة بالوثيقة (1).

- 1 ماذا يمثل البومين الثور بالنسبة للأرنب ؟ علل إجابتك.
- على مادا يدل تشكل الأقواس بين الحفرة المركرية والحمرتين (2) و (4) وعدم تشكلها
 بين الحفرة المركزية والحفر الأخرى ؟
 - عدد بمط ومميرات الاستجابة المناعية عند الارتب ؟ علل إجابتك.



الرثيقة (1)

- II يرتبط بروتين الليروريم طبيعيا على مستوى حرء منه بالحسم المضاد، يتكون هد الحرء من الأحماض الأمينية المرتبة من الحمض الأميني 64 إلى الحمض الأميني 80 (الملونة بالداكن) في سنسلة الليروريم على شكل حلقة كما يبينه الشكل 10 من الوثيقة 2 .
- ثم صبع جرء من هذا الفيروريم يوافق الاحماض الامينية المرتبة من 62 إلى 80 في سنسسنة للبروريسم ، إمنا على شبكل حلقة معلقة أو على شبكل حلقة مفتوحية ، كما هو مبين في الشكل "ب" من الوثيقة (2) ،



الرثيقة (2)

- تم حض محاليل تحتوي على أحسام مضادة للبروريم الطبيعي في وسطيل ملائميل
 أحدهما به الأجراء المصنعة المفتوحة ، والآحر به الأحراء المصنعة المعلقه .
- سمح قيماس بمسبة الأرتماط بين الأجمسام المصماده في الوسيطين بدلالة تركم الأجمسام المضادة من الحصول على المتائج المميمة في الشكل "ج" من الوثيقة (2).

1 باستغلال الوثيقة (2):

أ - حلل المتاتج الممثلة بالشكل "ح" من الوثيقة (2).
 ب ماذا تمثل الحلقة في الليروريم الطبيعي ؟ علل إجا يتك.

2 - مادا يمكنك استخلاصه ؟

III - وضح برسم تخطيطي بسيط - على المستوى الجزيئي - طريقة ارتباط الاجسام المضادة بمولدات الضد .

الموضوع الثالث بكالوريا 2009

التمرين الأول:

1- أ - التعرف على البيتين مع التعليل:

البنية و س : ADN

التعليل - وجود خيط واحد بالنواة (تحدث المرحنة الممثلة بالوثيقة 1 بالنواة)

- يتكوب من سلسلتين الوثيقة 1- يتشكل من قواعد آروتية .

- وجود القاعدة الآ زوتية : التيمين - T - .

البنية (ص: : ARN.

التعليل: وجود عدد كبير من المسلا مسل مترايدة في الطبول متشكلة إنصلاقها من حيط الد ADN . تتشكل من قواعد آروتية . وجود القاعدة الآروتية اليوراسيل U . ADN . والمرحلة الممثلة بالوثيقة 1 هي مرحلة النسخ (Transcription) .

تعشر هذه المرحلة اساسية : لابه خلالها تتشكل سلاسل من الـ ARN تحافظ بواسطتها على المعلومة الوراثية (صبورة طبق الاصل) الموجودة بإحدى سلسلني الـ ADN (السلسنة الناسخة) بتدحل إنزيم ARN بوليميرار (ARN Polymérase).

2 - إكمال الجدول:

| С | G | Т | A | С | С | A | G | T | G | С | Α | |
|---|--------|---|----|--------|----|---|-------|---|--------|---|----|---|
| G | С | A | Т | G | G | Т | С | A | С | G | T | البئية وسء |
| G | С | A | U | G | G | U | С | A | С | G | U | البنية دص، |
| С | G | U | A | С | С | Α | G | υ | G | С | A | الرامرات المصادة النوعية الموجودة على ARNt |
| | ألابين | | ال | يبتوفا | تر | | ميرير | | أرجبين | | ji | الأحماص الأميسية الموافقة |

3 أ المرحلة المعنية هي مرحلة الترجمة (Translation)

ب العناصر المتدخلة في هده المرحلة ودورها :

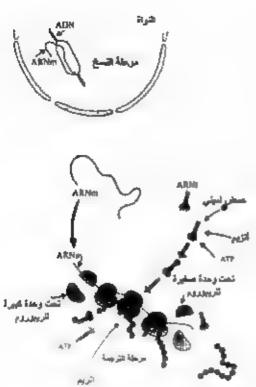
- الـ ARNm , حمل المعلومة الوراثية وبقلها .
- الريبورومات · ترجمة المعلومة الوراثية إلى متتالية احماص أميسية .
 - الأحماض الأمينية : الوحدات المشكلة للبروتين .
 - ال ARNt حمل بوعي للأحماص الأمينية وتقلها .
 - الإنزيمات: تشكيل روابط ببتيدية بين الاحماض الأمينية.
 - تثبيت الأحماض الأمينية على ARNt
 - طاقة (ATP) : تنشيط الأحماض الأمينية .
 - ربط الأحماض الأمينية ،

ج - نتيجة المرحلة : تشكيل متعدد بيبتيد .

رسم تخطيطي لمرحلة النسخ

يمكن أن يمجر رسمًا تحطيطيًا لمرحله المستخ على المستوى الجريئي يحمل البيانات الاساسية :

- السلسلة الناسخة نيوكليوتيدات
 - رسم تحطیطی لمرحلة الترجمة :
 - ARN بوليميرار
 - ADN -
 - ARNm -



التمرين الثاني:

1 تمثل النقع المحصل عليها في الوثبقة 1 المركبات التي نم تشكيلها أثناء حدوث عملية التركيب العنوئي، والتي تم خلالاها دمج CO دو الكربوك المشع.

2 - تسمية المركبات المحصل عليها:

في الرمن = 1 ثالبة : بإسقاط بتائج اللوحة الأولى المحصل عليها بعد 1 ثالبة مع اللوحة 3 المحصل عليها بعد 30 ثالبة مع اللوحة 3 المحصل عليها بعد 30 ثالبة، بحد أن المركب المتشكل هو الـ APG .

في الرمن = 2 ثانية . بإسقاط بتائج اللوحة الثانية المحصل عليها بعد 2 ثانية مع اللوحة 3 المحصن عليها بعد 30 ثانية فجد أن المركب المتشكل هو ، C, P ،

3 - الفرضيات المقدمة فيما يخص مصدر الـ APG

- الفرضية الأولى ' يتثست ال وCOعلى مركب ثنائي الكربون قد يوجبد بالهيوني الحنوية ليعطي حريثات APG ثلاثبة الكربون .

الفرضية الثانية : بتثبت الـ CO_و على مركب حماسي الكربود مشكلا مركبا سداسي الكربود، الدي يسشطر لمعصي جربتات الـ APG ثلاثية الكربود .

I II أ تفسير تساير كميتي الـ APG و الـ Rudip في العترة قبل ر 500 ث . - بتــم هــدا التســاير بين الكمستين نتيجــة تثبيت ، CO عنى الـ Rudip الــدي ينتج عنه الـ APG الدي يجدد بدوره الـ Rudip في وجود الصوء و (ATP و NADPH ، H) .

ب تحليل منحني الوثيقة - 2 في الفترة الممندة من ر=500 ثا إنى ر= 1000 ثا .

- بعد 500 ثا وفي وجود الصوء وغياب CO يزداد تركيز الـ Rudip بسرعة ويترامن دلك بانحماض تركير الـ APG ، ثم يتناقص تدريجيا تركيز الـ Rudip في الوقت الدي يتواصل فيه تناقص تركيز هما تقريبا عند 1000 ثا .

ج - الاستنتاج فيما يحسص العلاقة بين الـ APG و الـ Rudip : هي ان كلا منهما ينتج من الآخر بشرط توفر الضوء و CO.

2 - بعم تسمح هذه المتائح بتأكيد الفرضية الثانية المقترحة في السؤال 1 - 3.

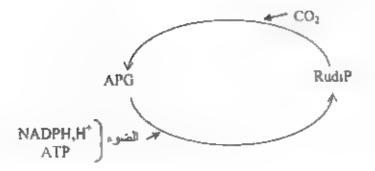
و التُعليــل :

- يتسم تشكيل الـ APG بعد تثبيست جريئة الـ Rudip لجزيئة واحدة من APG مشمكلا

مركبا سداسي الكربون الذي ينشطر إلى جزيئتين من الـ APG . - لانه في غياب ر CO يحدث تناقص الـ APG .

III - مخطط بسيط يوضح العلاقة بين الـ APG و الـ Rudip .

المخطيطا



التمرين الثالث (ت 3.م1)

 1 - 1- يمثل أبيومين الثور مولد ضد بالنسبة للأرتب (Antigène) لكونه استطاع إثارة الحهار المناعي للأرتب وتوليد استجابة مناعية .

يدن تشكل أقواس البرسيب على وجود معقدات مناعية ، أي وجود أحسام مصادة في الحفرة المركرية موجهة صد مولد الصد الموجود في الحفرة 2 مصل الثور ٤ والحفرة - 4 - «اليومين الثور ٤ المواققة لها .

يدل عدم تشكل الأقواس بين الحفرة المركزية والحفر الأحرى على حلو المصل الموجود في الحفرة المركزية من الأجسام المصادة لمولدات الصد الموجودة في هذه الحفر وبالتالي لم تتشكل معها أقواس ترسيب -

3 نمط ومميزات الاستجابة المناعية : استجابة مناعية نوعية دات وساطة حنطية

≥ القعليــل . - بوعيمة فهــي موجهــة صــد مولد الضــد ؛ ألبوميس الثور «الدي تســبب في حدوثها .

حلصية كونها موجودة في المصل ا بواسطة أجسام مصادة، أي ليست حلوية.

II – 1 – أ – تحليل النتائج :

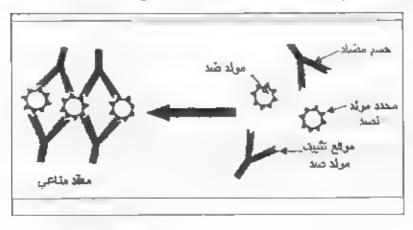
- نلاحظ ترايد وتساير بسمة الارتباط في حالة كل من الحلقة الطبيعية والحلقة المعلقة

المصنعة بتزايد تركير الأجسام المضادة، بينما ينعدم الارتباط في حالة الحلقة المفتوحة ، رغم تزايد تركيز الأجسام المضادة .

ب ما تمثله الحلقة في الليزوريم الطبيعي مع التعليل

- تمثل الحلقة في الليروريم الطبيعي محدد مولد الضد.
- القعليل : من الشكل وح و بلاحظ أن الأجسام المضادة ترتبط معها لتشكل معقدا .
- الاستحلاص . الأجسام المصادة جريئات عالية التحصص لامتلاكها مواقع فعائة تتكامل بنيويا مع محدد مولد الضد ، فيرتبط معه .

III - رسم تحطيطي بسيط على المستوى الجزيئي



الموضوع الرابع: بكالوريا 2009

التمرين الاول (08 بقاط)

سسسم، بكالساب تحية عيسر دانيه البعدية صافتها من مادة الأيسطى والتي تحول جرء منها ربي صافة كيميائية فابدة الإنستعمال في وطائف حيوب محتبقة، وقصد التعرف على الآليات بيو كسيائية بهد البحول حريت الدراسة بنائية

ا وصعت كميتان متساويدن من حلاب الحميرة في وسطين رراعيين (بهما محلول علوكور بعسب شركيسر) في شروط ملائمة ، لكن أحدهما في وسط هوائي و لاحسرفي وسط لا هوائي، بتالح هذه الدراسة ممثلة في الوثيقة (1) .

| رببية | النتتج التج | معايير الدراسة |
|---------------|-------------|---|
| ومنطالا هوائي | وسط هواني | |
| | 2 3 4 | الملاحظة المجهرية |
| ++++++ | اتسار | كمية الإيثاثول المنتكل |
| 2 | 36.3 | كميه الـ ATP المتشكلة ثمول من الغلوكور المستهلك |
| 5.7 | 250 | مردود المررعة معلر عنه بكمية الخميرة المنشكلة (mg) بدلالة العلوكور المستهلك (g) |

الرثيقة (1)

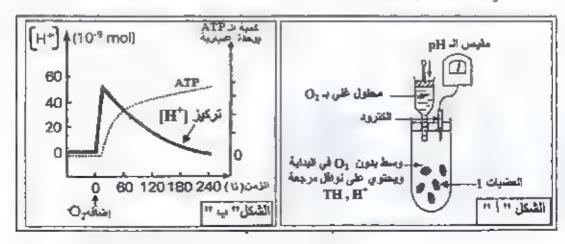
- البيانات المشار إليها بالأرقاء من 1 إلى 4.
 - 2 قارد بين النتائج التجريبية في الوسطين .
- 3 ما هي الصاهرة الفيريولوجية التي تحدث في كل وسطاً علل إجابتك.
 - 4 ماذا تستنتج فيما يحص الظاهرتين المعيثين؟
 - 5 أكتب المعادلة الإجمالية لكل ظاهرة .
- العب العصيات (1) الممثلة بالوثنقة (1) دورا أساسبا في عملية أكسيدة مادة الأيض وإنتاج صفه بشكل جريئات ATP ، ولمعرفه آليه تشكل هذه الحريئات الحرت تحرية باستعمال التركيب التجريبي المبيل في الشكل ، 1 ، من الوثيقة (2) :

التجرية :

- تمت معايرة تركير لـ (' H) في الوسط وكمية الـ ATP المتشكنة قبل وبعد إصافة كل من الـ O2 والـ (ADP + P1) للوسط .

المتالج المحصل عليها ممثلة في الشكل ، ب ، من الوثبقة (2) .

- 1 قدم تحليلا مقارنا للمتاتج الممثلة في الشكل ، ب ، من الوثيقة (2) .
 - 2 ماذا تستنتج؟
- 3 مثل برسم تحطيطي وظيمي دور كل من النوائل المرجعة و الـ O₂ في تشكل الـ ATP على مستوى هذه العضيات .



الرثيقة (2)

التمرين الثاني: (05 نقاط)

تبدحل المراكر العصبية في محتلف الإحساسات التي يشبعر بها الفرد، وبهدف التعرف عنى طريقة تأثير المحدرات على مستوى هذه المراكر ألجرت الدراسة التالية .

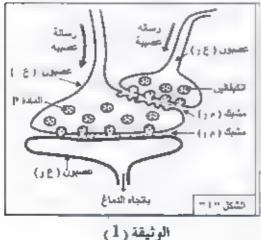
ا - يعشل الشكل ١١٥ من الوثيقة (1)
 العلاقة البيوية والوظيفية لسلسلة
 عصبونات تتدخل في نقبل الالم
 عبلى مستوى القرن الحلمي للنخاع
 الشوكي ٤ حيث :

العصبون ع 1:عصبون حسي ،

العصبون ع 2: عصبون جامع.

العصبون ع 3. العصبود الناقل قلا لم باتجاه

الدماغ .

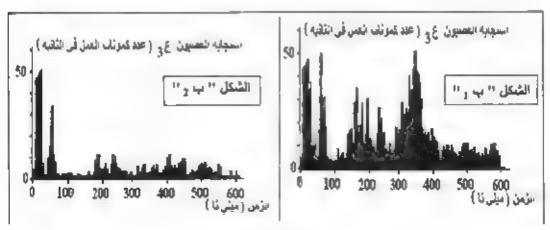


- يمثل الشكل 1 ب 4 من الوثيقة 1.

بتاثج تواتر كمونات عمل على مستوى العصبون ع وحيث تم الحصول على :

الشكل 1 بـ 1 ، بعد إحداث تبيه فعال في العصبون ع 1 .

الشكل «ب2» بعد 5 دقائق من إصافة المورفين على مستوى المشبك م2 ، وإحداث ثبيه فعال في العصبون ع1،



الوثيقة (1)

- 1 حلَّن النتائج الممثلة في الشكلين (ب1 و وب2 ...
 - 2 ماذا تستحلص ؟
- قدم فرصية نفسر بها طريقة تأثير المورفين على مستوى سلسنة العصبونات المبيئة في
 الشكل ١١٥.

أ- للتحقق من الفرضية السابقة نقترح مايلي :

1 - نثالج تجريبية :

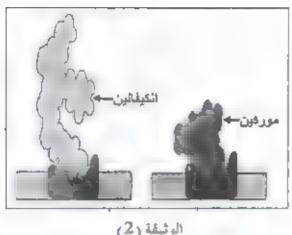
- أدى تسبيه كهربائي فعال للعصبون ع! إلى الإحساس بالالم من جهة ، وظهور كثيف لدمادة P في المشبك م! من جهة اخرى .
- عمد إحداث تبيه كهربائي فعال في كل من العصيون ع2 والعصبون ع1 نم يتم الإحسساس
 بالامم وبالمقابل سجل وجود مادة الأنكيمالين في المشبك م2 بتركير كبير.
 - -كيف تفسر هده النتائج ؟
- 2 تمثل الوثيق (2) السنة الفراعية لكل من المورفين والأنكبعانيس وطريقة ارتباطهما
 بالغشاء بعد المشبكي للعصيون ع1.

- حلًّا عده الرئيقة .

3 - هـن تسـمح لـث كل مـن المائج لمحريبية والوثيقية (2) بالتحقق من بفرضينة بمفترحة سابعا ؟ عيل إحابتك.



1 - للدراسية حركيبة التعاميلات الإنزيمية أجريت تجارب مدعمة بالحاسرب (ExAO) .

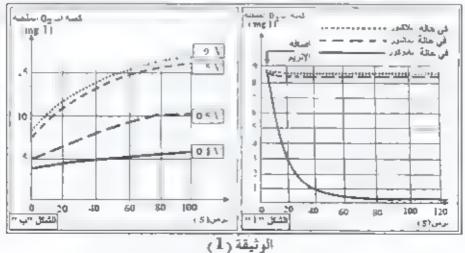


الوثيقة (2)

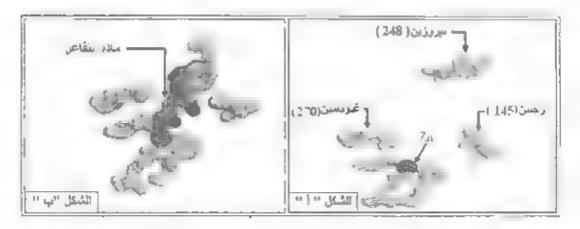
التجريسة الأولى : وضع إنريم غلوك ز اكسيداز (Glucose oxydase) مي وسيط درجة حراته 37 مادي PH م دخير مفاجع حاصل ديا مصه لافظ له D و تو تعاير الميلة ر ١٠ لمستينكة في التناعر عنا السعمال ما فالحسم و مداكم و لا تشور و لايت بتائج القياسات ممثلة في منحبيات الشكل (1) من السنه (1) ،

التحريبة الثانية الحصيات إلعبة محالينا منا المستحلي لركب محتلب (0 17 0.5V 05V 9V) و صیعت catalase , کے لک کے ا حبب يحفر هذا ﴿ تربم تحول تماء ١١ كستحتم (٢٠٠٠) السد ما لسبه للعصدية إلى ماء وثنائي الأكسجين (,0) حسب التماعل التالي :

> H, O, + H, O, Catalase 2H, O + O, البتائج المحصل عليها ممثله في الشكل (ب و من الوثيقة (1) ،



- أ حيل وفسر صحبيات الشكل ، مشكل ، ب من بوثيعة (١) .
 ب دد تستخلص فيما يتعلق بيشاط الإدراج في كل حلم ؟
- 2 بمثل تونيفه (2) الأحماض الأمياء المشكنة للموقع القعال لأمريم كربوكسي بستبدار
 Carboxy Peptidase ;
 - الشكل 13 في غياب مادة التفاعل.
 - انشكل ؛ ب، في وجود مادة التعاعل.



ا قارال بين الشكلين (أ) و (اب) ،
 ب - ماذا تستمتح حول طريقة عمل الانريم ؟

3 - باستعلال خائج الدراسة السابقة :

أ مثل برسم تحصيصي صريعة بأثير الأمريم عنى ماده انتفاعل مع وصع البيانات .
 ب - قدم تعريفا دقيقا لمعهوم الإنزيم .

الإجسابة

الموضوع الرابع بكالوريا 2009

التمرين الأول :

- 1 1 وصع البيانات المشار إليها بالأرقام :
- 1 ميتركوندري، 2- بواق، 3- هيولي، 4 فجوة،
 - 2 المقاربة بين النتائج التجريبية في الوسطين :

* الوسيط الهوانسي - - الميتوكوندريات عديدة ونامية -كمية ال ATP المتشكدة كبيرة نسبيا .

- المردود عال . كمية الإيثانول عبارة عن آثار .
 - * الوسط اللا هوائي . الميتوكوندريات قلبله وعير نامية
 - كمية الـ ATP المتشكلة قلملة جدا.
- المردود ضعيف ، كمية الإيثانول كبيرة تسبيا .
 - الظاهرة الفيسيولوجية التي تحدث في كل وسط -
 - في الوسط الهوائي: ظاهرة التنفس.
 - في الوسط اللا هوائي: ظاهرة التخمر .

التعليسل:

- التنفس : وحود مبتوكوبدريات عديدة وبامية ، وكمية الـ ATP عالية .
- التحصر . قلبة المبتوكندريات وهي غير نامية ، وتشكل كمية معتبرة من الإيثانول .
 وكمية ال ATP ضئيلة .

4 - الاستنتاج:

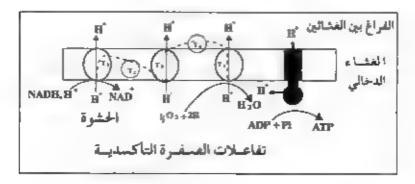
المردود الطاقوي لتسمس عال ، وصعيف في حالة التحمر .

5 - المعادلة الإجمالية لكل ظاهرة :

 $C_{h}H_{2}O_{6}+6O_{2}+6H_{2}O\longrightarrow 6CO_{7}+12H_{7}O+F$ طاهرة التحمر * صئيعة $C_{h}H_{1},O_{h}\longrightarrow 2CO_{7}+2C_{7}H_{3}OH+E$

- (2) أنتَحبيل المقارد للنتائج الممثلة في الشكل (ب) من الوثيقة (2)
- قسل إصافية الأكسيجين للومسط يكبون تركيرالبروثونيات في الوسيط وكمينة الـ ATP متعدمين .
- عبد إصافة الأكسجين يرداد تركيز البروتونات بسرعة ويرافق دلك تشكل الـ ATP وبعد دلك ينجعض تركير البروتونات تدريجيا في حين يستمر تشكيل الـ ATP ببط ء .
- الاستنتاج وحود الاكسجين يسبب تحرير البروتونات الدي ينتج عنه تركيب الـ
 ATP

3 - الرسم التخطيطي :



التمرين الثاني :

1 - 1- تحليل استائح الممثلة في الشكلين (ب1 و (ب2 ؛

الشكل «ب1»: عمد تبيه العصبود ع 1 يستجيب العصبود ع 3 بكمونات عمل دات سعات كبيرة .

الشكل اب 12 · عند تبيه العصبون ع ا وفي وجود المورفين يستجيب العصبون ع 3 بكمونات عمل دات سعات صغيرة ،

2 - الاستخلاص :

يقبل المورفين من الاحساس بالالم نتيجة تجفيص استجابة العصبوق الناقل للأمم.

الفرضية المقدمة لتفسير طريقة تأثير المورفيس .
 يؤثر المورفين عنى مستوى المشبك م2 يتعطيل عمل العصبوذ ع1.

· I - I - 1 تفسير النتائج التجريبية :

في الحالة الأولى تسبب بسنة عصبور ح آ في إفر العادة P في بمسبث م التي شخ جيه توليد رسانة عصبية في تعصبونا ح 3 مؤدية إلى الإحساس بالأنه .

في الحالمة الثانية النسبب سبيه كن من المنسبات و المصبود ع 2 في إسرارا ماده الأنكنداس على مسبوي م دماني لم سولد الانكنداس على مسبوي ما دماني لم سولد إسانه عصبية في لعصبون ع 3 ، لدلك لم سبوالا لاحساس بالألم ،

2 - تحليل الوثيقة :

يلاحت أن سكن من بمورفين والانكيفائين بنية افراعينة محتنفه إلا انهما يمنيكان أحراء تثبيت متشابهة على بعس المستقبلات العشائية.

3 - نعم تسمح بتأكيد الفرضية

■ التُعليل • يسع لمورفس أو الأنكيمالين إفرار الماده P من العصبون ع1 المستنة بالأمم ،
 وبالثاني تؤدي إلى التحميف من الآلم .

التمرين الثالث:

أ تحليل وتفسير منحيات الشكلير (أور (ت) ومن الوشقة (

الشكل 11ء

- في حالة الغلوكوز:

عبد إصافة الإبريم يلاحظ تناقص سريع لكمية الاكتبحيل في الوسط ، حيث ينعدم تقريب عبد الرمن 80 ثالية ، ويقسر دلك باستعماله في هذه العلوكور في وحود الإبريم .

- في حالتي اللاكتوز والمالتوز :

شقى كمية الاكسجيس ثابتة طينة التحربه بعد إصافة الإبريم في الوسط ، ولا يمكن تعمير دلك إلا بعدم ستهلاكه في وحود المادتين رعم توفر الإبريم .

الشكل وبء:

التحليل في حابة التركير (0.1 V) . كمية الأكسجين المسحلة في الوسط خلال 100 ثانية قلبلة .

في حالبة التركسر (V ± 0.5) : كمينة الأكسنجين المنحسة فني الوسيط حبلان 100 ثابينة متوسطة. في سركتر (٧٠) و (٩٧) كمية الأكسنجين لمنجبة في توسيط حلان ٥٥، ثالية كبره نسبيا ومنساوية .

المهسير كنم كال بركبر بددة كبير مع ساد اكبر لإربيه في الوسيط تزداد كمية مستنه ح فني وحدة الرمل ، وهذا بمسر سحب الاربيه لعدد كبير فبسبيا من جزيئات مادة سفاعل كنما واد تركيرها ، ، صداد كيا معين من بماده يصبح بشباط لإبريم ثابتا مهما راد بركيرها سيحة بتشبع حميع حريدت لإبريم المتوفرة في الوسطاء

ب استحلاص ما يتعلق بمشاط الإنزيم في كل حالة

المشكل ١١١ تتعير الحركبه الإلريمية بدلالة طبيعة مادة لتفاعل.

الشكل دب، تعير سرعة التفاعل بدلالة تركبر مادة النفاعل.

2 - أ - المقارنة بين الشكلين (أ) و (ب) :

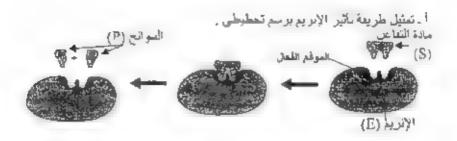
فني عسامًا ماده التفاعل بأحد الأحماض الأمينية المشكنة للموقع الفعال وصعبه فراعية معينة متباعدة .

- فني وحبود ماده التفاعل تأحد الاحماض الأمينية المشبكنة للموقع الفعال وصعبة فراعبة متقاربة تحو مادة التفاعل .

الاستنتاج حول طريقة عمل الإنزيم

نتم طريعة عمل الإبريم بحدوث بكامل بين الموقع الفعال ثلاً موسم ومادة التعاعل عبد فشر ب هذه الأحسرة التي تحفر الإبريم لتعيير شكنه الفراعي فيصيبح الموقع الفعال مكملا لشكل مادة التعاعل.

3 - أ - تمثيل طريقة تأثير الإنويم برمم تخطيطي .



ب - التعريف الدقيق لمفهوم الإنزيم:

الإدريم وسبط حيوي يتمير بتأثيره النوعي الحاه مادة التفاعل في شروط ملائمة .

الموضوع الخامس: نماذج مختارة

التمرين الأول : ﴿ 05 نقاط)

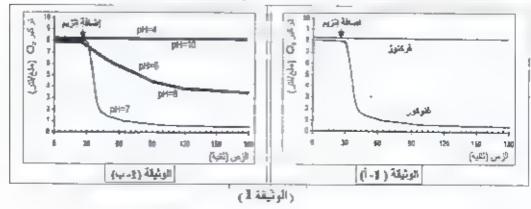
يتمثن البشاط الحلوي في العديد من التفاعلات الكيميائية الأيصية، حيث تلعب الالريمات دورا أساسيا في تحقير التفاعلات الحبوية.

للتعرف عني العلاقة بين بنية هذه الانزيمات و وظيمتها نقترح الدراسة التالية :

1 - تمثل الوثيقة (1) على التوالي :

 (1-1): تغييرات تركيس O₁ في وجنود العلوكنور أو الفراكتنور بإصافة إبريسم غلوكوراكسيدا رفي درجة حرارة ودرجة pH ثابثتين.

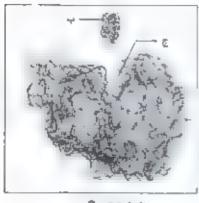
(1 - ب): تأثير الـ PH عنى النشاط الإنزيمي .



أ- حلَّل الوثيقة (1-1) ، ماذا تستحلص ؟

ب − ما هني المعدومة التنبي يمكن استحراجها من الوثيقة (1 – ب)؟

تمثل بوئيقة (2) مرحمه من مراحل تشكل السعقد إبريم - ماده الشعاعل) ثم تمثيلها بواسطة الحاسوب .
 قدّم رسيما تحصيصا مبسطا مدعما بالبيانات المشار إبيها بالأحرف ثبرر فيه المرحمة الموالية للشكل الممثل بالوثيقة (2) .



الوثيقة (2)

ب - يمعب الحرء (ج) من الوثيقة (2) دورا أساسنا في التُحصص الوطيفي الإلريم .
 مدد الخاصية البيوية لهذا الجرء .

β إلى أي مدى تسمح سية الإبريم بمعليل النتائح المحصل عدم في الوثيقة (1-1)؟

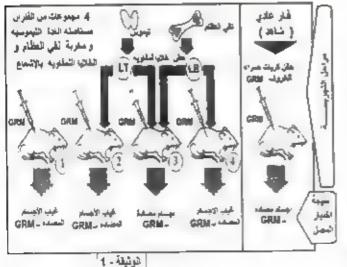
Anfinsen في معس إطار الدراسه حول العلاقة بين بنية البروتين و وطيقته ، أجرى العالم تجرية تجرية استعمل فيها إبريم الريبونكليار ومركب اليوريا الذي يعيق العلو ۽ السمسلة البيتيدية و eta مركبتو إيثانول الذي يعمل على تفكيك الجسور الكبريئية على الحصوص .

مراحل التحربة وستائحها مدونة في الجدول النالي :

| التائج | المعالجية | المرحلة |
|---|--|---------|
| ففدال البية العراغية " إبريم عير فعان | ريمونكنيار + ليوريا + مركب β مركبتو إيتانول | 1 |
| استعمادة البيسة المراعيسة الطبيعيسة إنزيم فعال . | اراله اليوريا و مركب β مركبتو إيمانول | 2 |
| ينية فراغية غير طبيعية (تشكل الجسور في عير الأماكي الصحيحة) " إنزيم عير معال | ريبومكلياز مخرب + اليوريا | 3 |

أ مادا تستحلص فيما يحص العلاقة بين الإبريم ووظيفته ؟ وضح دلك .

باء عنى هده المعلومات الاحسرة، إشرح النتائج المتحصل عبيها في الوثيقة
 (1-ب).



التمرين الثاني · (7 نقاط)

I بخرص التحرف على
الدور المناعي للخلايا
الدور المناعي للخلايا
الدمغاوية والاجسام
المصادة ، مقترح التجربة

التجريمة: في هنده التحريمة غرصنت أربيع محموعات من فقران عادية وسسمه إلى سنتعمل بعده سبموسية الحرب التي بعضاء و بحلات بنعفاء يه بالأشعة .

المراحل بنج سدء سائح منجير عليه منه بالوثينة (١).

1 لاحظ بوثيعه بتمعل بم فسر سابح لتجريبية سي طهرت بدي كل محموعه .

2- كيف تفسر الشيخة المتحصل حلب في مصل عبار الساهداء

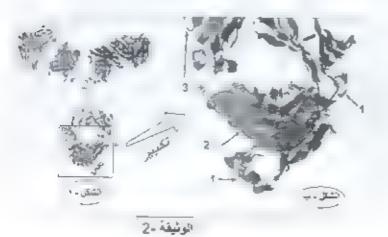
II أ-بيس بتحليس لكيمائي بمصن عار بساهد ، حاد حربات بم بنغرف عني بنينها ياستحدم لحاسوت وبنامح "RANT" ، ، ، مثبت ناو بنمه (2)

سم الحريثات لتي ظهرت في مصال بدر بداها الصدار إليه السكل (*) من توثيقه (2).

2 - حدّد بنيتها القراغية .

3 - حدد البنسات الفراغية لمشكل (ب) المرقمة من (1 إلى 3).

التحديد الطبعة الكيميائية للجزيشات السي ظهرت في مصل الماد .



تم استخلاص كليلة من هذا المصل و ورعب على البوسي إحسار، حيث عرض الأسوال الأول للتسخيل أما الثاني فلم يستخل -

بعد الشريد أصيف لكل من الأسوبين حجم من كريات الدم لحمراء للحروف (GRV) و وكريات دم حمراء للدجاح (GRP) . فتشكل معقد مناعي مع الـ GRM فقط في الأسوب الثاني ولم يتشكل في الأنيوب الأول ،

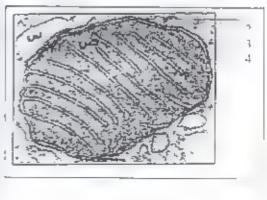
- 1 -كيف تفسر هذه النتائج ؟
- 2 استنتج الطبيعة الكيميائية للجزيئات التي ظهرت في مصل العار الشاهد .
- 3 بالاستعابة بمعنوماتك وبالاعتماد على النفسيسر المقدم في ال- الحورسيم تحصيصي تفسيري مدعما بالبيانات توضح فيه النفيحة المحصل عنيها في الاسوب الثاني .

التمرين الثالث : (8 نقاط)

ترتبط حياة الحلب بالطافة المتمثلة في الـ ATP ، ولمعرفة بعض الآليات التي تتحصل بواسطتها الحلبة على هذه الحريثة الهامه ، بفترح الدراسة الثالبة

المثل الوثيقة (1) صورة بالمجهر الالكنرولي لعصية هامة في حيثاة الحليلة الحية ، أما
 الوثيقية (2) فتين التركيب الكيميائي لبعيض مكوسات هذه العصية .

| التركيب الكيميائي | الجسزه |
|---|--------------------|
| 40 ٪ دسم ۽ 60 ٪ بروتينات | العشاء الحارجي |
| 80 / بروتیسات ، هندة انریمات اهمها ATP ase | العشاء الداحلي |
| H و CO و H محض بيرولياك. NAD.ATP FAD . | المادة الأساسية |



الرثيقة (1)

الوثيقة (2)

- إ- تعرر عبي عصيه موثيقة (1) ثب كتب أبينانات المرقبعة من (1 إلى 5) ، من ، ص.
 - 2 تعرف على المشاط الحيوي الذي يحدث في مستوى هذه العصبة .
 - 3 هل تسمح لك معطيات لوثيمة (2) بتحديد مراحل هذا اسشاط ومقره "
 - 4 إشرح هده المراحل باختصار ،
- [1] لمهم حقيقة المشاط الحيوي الذي يحري على مستوى عضية الوثيقة (1) ، أحريت التجرية الثانية .

التجوية تم ررح حلايا حية في وسنط عني بـ و 0 ويحتوي عنى عنوكور به كربول مشنع (°C) ثم أجريت معايرة لكمنه الإشعاع في الوسط الحارجي وفي الحجرتين م، ص لعضية لوثيقة (1) ، المتاتج المحصل علنها مدونة في الجدول التالي .

| الحجارة ص | الحجرة س | الوسط الحارجبي | الزمن |
|-----------|------------|-----------------|---------|
| | | G +++ | 0 , |
| | G ++ | G++ | 1, |
| P ++ | P++ | | 2, |
| P+++ | | CO, - | 3 , |
| | | CO ₂ | 4, |
| + 50 | كممة الإشع | P حمص بيروست G | عبو کور |

- 1 فشر السائح المحصل عليها ، ثم حدّد مصدر + CO2 المنظل ،
- مثل برسم محطيصي تعسيري الاليات البيولوجية التي حدثت في الحجرة (ص) و أدت
 إلى انطلاق ++ CO₂

الإجابـــة

الموضوع الخامس: نماذج مختارة

التمرين الأول:

1 - أ - • تحليل الوثيقة (1 - أ):

- قبس إصافة الإبريسم : تركيراك O ثابت ومتساوي بالبسبة كل من العلوكور
 والفراكتوز،
- بعد إصافة الإنزيم · بقي تركير الـ O ثابتا بالبمسة لمادة الفراكتور ، وتناقص بسرعة كبيرة بالبسبة لمادة الغلوكوز،
- الاستحلاص: سستحلص أن للإنزيم تأثير نوعي على مادة التفاعل ، حيث يتشكل معقد إنزيم مادة التفاعل (ES) .

ب المعلومة المستخرجة من الوثيقة (1 – ب):

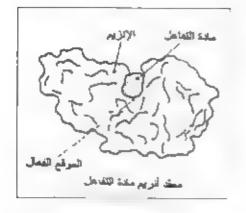
الإنزيم يعمل في أوساط محددة من الـ pH ، في هذه الحالة تكون سرعة نشاطه أعطمية في pH = 7 .

2 الرسم التخطيطي :

ب α الحاصية البنيوية للموقع الفعال .

يتمير الموقع الفعال بسيسة فراعية متكاملة مع مددة تفاعس معيسة ، وتتمثل هدده البيه في بوع وعدد وترتيب محدد للاحماض الأمينية .

β - إرتباط الإنزيم بالعلوكوز وليس بالغراكتوز راجع إلى التكامل البنيري بين الموقع الفعال ومادة التفاعل ، هـدا التكامل يحدث نتيجة لتوضع



المجموعات الكيميائية لصادة التعاصل (العلوكور) في المكال المناسب في المجموعات الكيميائية لجدور بعص الاحماص الأمينية في الموقع الفعال للإنزيم.

3 أ - الاستخلاص :

تتوقف البليلة الفراعية والتاني اللحفيص الوطيعي الإلريم على الروابط للي تنشأ بس احماض أميليلة محدده (روابط كبريلية ، راابط شاردية .) ومتموضعه لكنف دفيفه في السمسلة الستبديلة ، علم بمكيث هذه ترااسط بفقد الإرباء بليته الفراعبة، فبصلح طير فعال،

ب - تؤثر درجه حموصة باسط (pff) على سبحنة المحموعات الكسائلة لجرة في الموقع العمال من الريم ، منذ يمنع حدور الأحماص الأمينية، وحاصة تبك الموحبودة في الموقع الفعال من الريم عير فعال. التكامل بين المجموعات الكيمبائلة لمادة التفاعل ، وبدلك يصبح الربيم عير فعال.

التمرين الثاني :

1 أ تفسير النتائج التجريبية :

المجموعة 1 - يعود عباب الأحسام المصادة إلى عباب الحلاب التمعاوية لتي خريث بالإشعاع . المجموعة 2 - يعود عباب الأحساء المصادة بعد حقل الحلايا LT بعباب الحلايا B التي تنتج الحلايا المفررة للأحساء المضادة . وهذا سيحة تحريب بقي العظام بالإشعاع .

المجموعية 4: يعبود عينات الأحسنام المصنادة بعند حقس هنده المحموعية من بعثرات بالحلايا LB إلى عياب الحلايا LT الصرورية لتجعير الحلايا LB على النماير إلى حلايا بلازميه مقررة للأجسام المضادة .

2 . تشيكل الأجسام المصادة لدى العار الشاهد لأن حهاره المناعي سليم ، ويحتوي عني
 كل الخلايا اللمفاوية .

أ تسمية الجزيئات . أجسام مضادة .

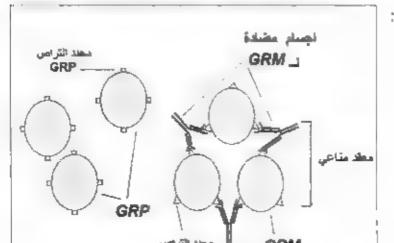
2 - البنية الفراغية : السية الرابعية .

3 البيانات: 1 – نمودح الحدرون.

2 - نموذج الورقة المطوية .

3 - مناطق الابعطاف.

- التعسير برجع عدم طهور المعقد المناعي في الأنبوب الأول لتحريب الأجسام المصادة بالتسخير، بينما طهر المعقد المناعي في الأنبوب الثاني لأن الأجسام المصادة سبمه مم دى إلى رئاطها بالمستصد (GRM) .
 - الاستئتاح بستشح أن الأحسام المصادة دات طبعة بروتيسة .
- 3 الرسم التحطيطي التقسيري في الأنبوب الثاني يوحد نوعين من المستصد هما GRM و GRM و 'حسام مصادة GRM) بوعبه لابي أفرزت فسد موند الصد GRM مما أدى إلى رتاضها به ، وبنج عن ذبك تشكل معقد مناعي .



الرسم التفسيري :

التمرين التالث:

- I -1- العضية هي الميتوكوندري.
- البيانات: 1 عشاء خارجي، 2 غشاء داخلي ، 3 درع بين عشائين ، 4 العرف
 حسورة سميتو كوسدري بالمحير لإنكتروني ، سية العصية يتمير الميتوكندري ببلية حجيرية ، س : هيولي ص : الحشوة .
- عصوبة استشاط الحيوي ١ التحرب الصافري (حجوب الطاقة الكامنة في الحريدات العصوبة إلى طاقة قابلة للإستعمال ، ATP).
- العد تسمح معطيات بدينة 2 بتحدا بنشاط بحيوى السقصود وهو التحول الطاقدي.
 المقر : المادة الاساسية والغشاء الداخلي .
- وي المادة الأساسية: تتم أكسادة حمص الما دفيك بتدحل إلزيمات (بارعات C وبارعات H).

• في مستوى الغشاء الداخلي تحدث :

. أكسدة التواقل المرجعة (*NADH + H) في المادة الأساسية .

- نقل الـ (H') و الـ (è) عبر بواقل في الغشاء الداحلي للميتوكومدري .
- فسفرة الـ Pi ، ADP بعصل بدفق الـ (H) عبرالـ ATP synthase بتركيب ATP . اكسدة الـ O في المادة الأساسية ، وهو آخر مستقبل (é) و الـ (H) لتشكيل ATP .

1-II- تفسير نتائج الجدول ،

الزمن زن: وجود الاشتعاع بعرارة في الوسيط الحارجي يدل عنى أن العلوكور لم يدخل إلى الهيولي.

الزمن ر ، يسهر فيه الحفاص كمية الإشعاع في الوسط الحارجي وبالمعابل التقل إلى الحجرة (س) يدل على وصول الغلوكوز إلى الهيولي .

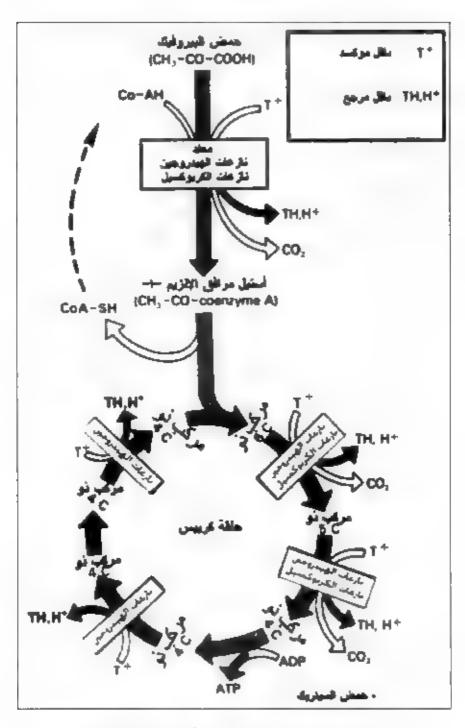
الزمن زي. عباب تام بلعبوكور المشع في الوسط الحارجي وظهور حمص البيروفيث في الحجرتين (س، ص) ، يدل على هدم العلوكور وتحوله كليا إلى حمص البيروفيك.

الزمن زو و صهور حمص البيروفيك المشع بعزارة في الحجرة (ص) و CO المشع في الوسط الحارجي يدل على هذم حمص البيروفيث المشع الذي دحل إلى المينو كوندري.

الزهن زي اطهور ، CO المشع يعرارة في الوسط الحارجي وعناب كلي لحمص الميروفيث المشع بالحجربيس (س ، ص) ، يبدل على الهنام الكلي لحمص المبروفييث مما أدى إمى الطلاق ، CO المشع.

يتبين مما سبق أن لهدف من انهذه الكلي للسادة العصوية (العبوكور ، حمص البيروقيث) هو الحصول على الصافة المحربة فيها ، جعلها قابله للإستعمال (ATP) .

الرمم التفسيري .



رسم تحطيطي تفسيري لمراحل تفكيك حمض البيروفيك.

الموضوع السادس: نماذج مختبارة

التمرين الأول: ر 05 نقاط)

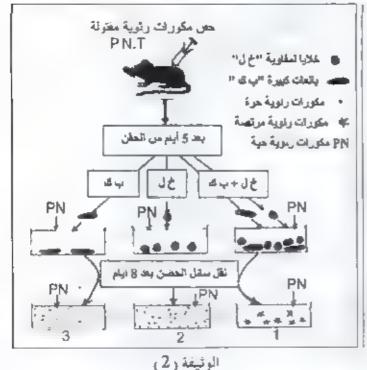
يتصدى جسم الإسمال لكل العناصر العريبة وبفصني عليها بقصل جهاره المناعي الذي يملك حلايا متخصصة .

- المثبل لوثيقية (1) رسيما تحطيطيا بحلاينا مناعية أحدث من بأر بعيد حقيه بمكورات رئوية مقتولة (P.N T) حيث تحرر هده الحب المادة لاس. ١٠٠
 - قدم عبوانا مناسبا لهده الحلية .
 - 2 تعرف على البنيات المرقمة من (1 إلى5) .
 - ما هي الميزة الوظيمية الهامة لهده الخلية ؟
 - ماذا تمثيل المادة (س) ؟ وما هي طبعتها الكيميائية ؟



الرثيقة (1)

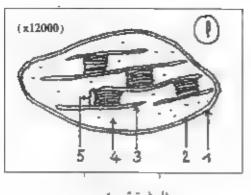
- II دمعرفة شروط إنتاح المادة (س) نقترح التجربه الموصحة في الوثيقة (2).
 - ا قارن بين النتائيج المتحصل عليها في الأوعية (1، 2، 3).
 - مادا تستحلص ؟
 - 2-ما هو المدور الذي تقوم به البالعات الكبيرة واللمصاوينات فني هذه الحالية ؟
 - 3- بواسطة رسم تحطيطي تمسيري وضبح مبادا حدث في الوعداء (1) من الوثيقة (2).



52

التمرين الثاني: (08 نقاط)

لإطهار الطرق الأيضية التي تسمح للحلية بتحويس الطاقبة الضوثيبة إلى طاقبة كيمياثية كامنة مي الجزيئات العضوية أنجرت الدراسة التالية .



الوثيقة (1)

- I تمثل الوثيقة (1) رسم تحطيطي لما فوق البنية الحلوية لعصية هامة في حياة الحلية البائية .
 - 1- تعرف على هذه المضية ثم ضع لها إسما مناسبا ،
 - 2 أكتب البيامات المرقمة (من 1 إلى 5) .
- II للتّعرف على دور هذه العصية ، أنحرت سلسلة من التجارب .

التجوبة 1.

وصعت العصيه في وسط به ماء مشع H,O ، بحبوي على (O ° ') فيلاحظ طهور الإشعاع هي العنصير (5) من الوثيقة (1) ، وعند إضافة (CO2) به كربوق مشتع (11 C) بوخط ظهور الإشعاع في العنصر 4 من نفس الوثيقة ،

- 1- مادا تستنتج من هذه التجربة ؟
- 2 إن مصير اد (H, O) والـ (CO,) في الحلية البيائية مرتبط بعامل أساسي هام .
 - ما هو هذا العامل ؟

التجربة 2 :

- للتعرف على مصير (H,O) و (CO,) المشع ، تم الحصون بتقبية عالية على معلق مس هده العصبة وأجريت عليه سلسلة مس التحارب شروطها ولتاثحها موضحه بالوثيقة (2).

| النفائسج | التجربــة |
|----------------------------------|--|
| عدم الطلاق لـ (O ₂) | 1 - معنق من العصيبات + مادة تصبع التعال الدة من PSI إلىPSI إلى |
| -عدم تثبت (CO ₂) | |
| انطلاق اد (و ٥) | 2 - معلق من العصيات + ماده نسبع نتقال . في من PSII إلىPSI |
| - عدم تثبیت (CO ₂) | + مادة مستقيلة نـ é ، |
| معدم الطلاق الدر O2) | 3 - معنق من العصبيات + مادة تمنع انتقال الدغ من PSI إلى PSI |
| – تثبیت (CO ₂) | + مادة معطية 3 + |

الوثيقة (2)

3 - فسر النتائج المتحصل عليها ،

 4 - إن تثبيت (2 CO) مرتبط بانطلاق 2 ، وهذا في الحالة الطبيعية ، كيف تفسر دلك 4 هناك مرحلة هامة في حياة هذه العصية، مقصودة في هذه التجارب ، ناهى 4

HI باستعمال المعطيات الواردة في الجدول ومعلومتك ، انحر رسم تعسيري مدعم بكافة البيانات توضح فيه المرحلة المدروسة في السؤال (3).

التمرين الثالث : (07 نقاط)

تعتبر الحلية البائية مقرا لعدة تعاعلات وآلسات كيميائية مرتبطة بتحويسل الطاقة واستعمالها ، للتعرف على هده الآليات البروكيميائية نقشرح المعطيات والتجارب التالية :

I - تمثل الوثيقة (1) حلية اشنة خضراء
 مي الكنوريلا :

تمشل الوثيقة (2) تجربة تم إنجازها على صانعة خضراء لاشتة الكلوريلا.



الرثيقة (1)

| الملاحظة | التركيب التجريبي | الزقم |
|-------------------------------------|--|-------|
| الأكسجيان المنطالق غيسر المشع | وضع الكلوريـــلا في وسبط مضىء بــه _"CO - ذو اكسجين مشع | 1 |
| الأكسجيسن المنطسلسق المسطسع | وصبع الكلوريسلافي وسبط مضيء به "H ₁ O در اكسجين مشع | 2 |



الرثيقة (2) الشكل ب

يلحّص الشكلان (1، ب) من الوثيقة (2) مراحل التجرية وتتالحها ،

- عدد معد التعدية عدد الكلوريلا ، علل إحابتك .
- - 3 فسر نتائج الجدول ، ماذا تستنتج ؟
 - 4 حدَّد العرصية الصحيحة من بين الغرضيات المقترحة في السؤال (2).
- 5 تعاد التجربة المشار إليها بالوثيفة (2) لكن في غياب المركب NADP . فلوحظ عدم الطلاق الاكسجس (O₂) .

استحرح شروط طرح الأكسجين من طرف النباب.

يمنع مركب (DCMU) المستعمل كمبيد للا عشاب الصنارة ، انتقاب لإنكبرونات في استنسبه انتركبينة انصولينة من PSI إلى PSI ، حيث في وحبوده ورعم توفر الصوء فوف انتبات الاحضر لا يحرر الاكسجين .

- 1 كيف تفسر هذه النتيجة ؟
- ما هومصير الإلكترونات (°) المتنقلة عبر السنسلة التركيبية الصوئية ؟
- 3 ما هوالشرط الإضافي الذي ينبغي توفره في السؤال (5) لكي يحرر النباث الأحضر عاز
 الاكسجين (O) ؟
 - 4 حدُّد المرحلة المقصودة من الطاهره المدروسة في التجربة (2).
 - عل جابتك بكبابة التفاعلات الكيميائة المميرة لهاء
- III كحلاصة لما سبق أكتب الآن النفاعل الإجمالي للمرحلة المقصودة في هذه اندراسة.

= الإجسابـــة

الموضوع السادس: نماذج مختارة

التمرين الأول:

1- العنوان: رسم تحطيطي لخلية بلا سمية

2 - البيانات 1 عشاء بلاسمي ، 2 شبكه محببة ناميه ، 3 جهاج جولجي ،

4 - هيولي ۽ 5 - تواة

3 - الميزة الأساسية :

- إنتاج وإفراز الأجسام المضادة.

4 - المادة وس؛ جسم مضاد

- طبيعتها : بروتين مناعي (غلوبين مباعي) ،

1 المقاربة

- في 1: المكورات متراصة بسحة الاربياط مع الجسم المضاد.

- في 2 ، 3 : المكورات سابحة حرة .

الاستحلاص تشكل تحسم بمصاد بسيبرم التعاون بين الناعات لكسره واللمفاويات،

2 دور البالعات ابلعمة المكورات وهدمها حرثنا ، ثم عرض المحددات على سنطحها
 لتتعرف عليها اللمفاويات T4 .

دور اللمفاويات: إمرار الاسربوكيتات التنشيط «تكاثر وتعاير المفاويات LB .

ستح المعاويات 14 د MAF لتنشيط البالعة ، سبح 11 لتنشيط للمعاويات 18 .

- ننتج 11*A* لتكاثر LB،

- تنتج IL6 لتمايز LB إلى خلايا بلاسمية .

3 إنجاز رسم تحطيطي لمعقد ماعي صلب .

۔ لفسی

1 التعرف على العصية
 صدعة حصراء.

Sand Major

Angle of M

2 البيانات . 1 عشاء حارجي ، 2 عشاء داحلي ، 3 الشلاكوئيد ، 4 المادة الأساسية
 (الحُشوة) ، 5 - البديرة .

1 II - الإستنتاج :

يسمعمل الماء ويؤكسد في تحويف الكيبمس (داحسل الكييس) أثباء لمرحلة الكيمو ضوئية .

- يستعمل وCO في الماده لاساسيه اشاء المرحلة الكيمو حيوية (حلقة كالص).
 - 2 العامل الأساسي المحدد هو الضوء .

3 - تفسير النتائج التجريبية :

التجوية 1 الدمسع إعتقبال لما في بين المظامين الضوئييسن PSII و PSI يؤدي إلى أن PSII التجوية 1 و PSII و PSI يؤدي إلى أن PSII لا يقتل التقويد الداء والإلكترونات) عند ما يتنبّه بالضوء .

ومانتابي فإد (H,O) لايتأكسه ، ندلك لا ينطلق (O,) الاكسجيل ،

- المصام PSI لايعقمد المدة بعدم تفقمه للإن من المطاء الصوئي PSII ، فلا تُرجع المواقل (NADP) ولا يمركب الـ ATP وبالمالي لا يتشت ، CO .

التجويسة 2 - بالرعيم من وجود ماده تمنع الثقال الإلكنروسات بين للطامين PSI و PSI بكن البطام الصوئي PSI يعقد الإلكترونات ما داء هناك مادة بسبقيل لـ e .

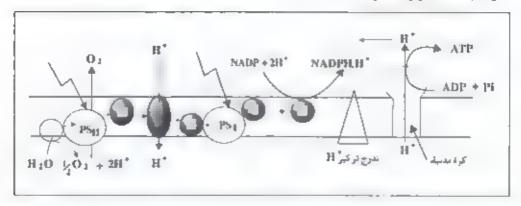
ويسترجعها من أكسدة الماء ، مما بؤدي إلى إبطلاق الـ O ، لكن لا يتثبت ، PSI ال د PSI الـ O الـ الكا من الـ PSI ، إصافة الـ عدم إرجاع (NADP) وعدم تركيب الـ ATP .

التجريسة 3 بوحبود مادة مابعة لابتقبال الإلكترونات بين PSII و PSII ، فإن الد PSII لا يفقد لالكترونات عبد تبيهه بالعبوء ، بدلك لا يناكسد الماء ولا يبطنق الر O ، وبالمقابل يتثبت وO ، لان لـ PSI يتأكسد ويفقد الإنكترونات عبد نبيهه بالصوء ، لانه يسترجع إنكرونات من المادة المعطية دع ولدنات ترجع (NADPH, H) إلى NADPH, H المعطية للإنكترونات والبروتونات في المادة الأساسية بنصابعة الحصراء ويتركب بـ ATP ، وهذا ما يسمح بتثبيت وO ،

- 4 التفسير: إن تثبيت CO مرتب عالق O لدى سنح عن أكسدة الماء صوئيا الأن :
 الدر O المنطلق ينتج عن أكسدة ...
- وأن أكسنادة المناء ينشخ حب من ما ATF ، مركيب الـ ATF ، وهي تواتج العرجلة الكيموضوئية من مصيد غيبت CO.

المرحلة المقصودة هي : المرحلة الكيموضوئية .

III الرسم التفسيري للمرحلة المدروسة .



التمرين الثالث:

.CO.

- 1 I ممط التعدية عبد الكلوريلا . ذائية التعذية
- 2 الفرصيات 0_1 مصدر ال 0_2 المحرر هو ألماء الممتص . 0_2 الممتص 0_3 الممتص .
- 3 تعسير النتائج - الاكسيجين السطليق عشر مشيع ، هذا يعسي أنه لم ينشج عن عار

الأكسجين المنطلق مشع هذا يعني أنه نائج عن أكسده الماء دي الأكسجين المشع.

الإستناح • مصدر الماء المنطلق هوالماء الممنص ولنس عار ، CO.

الفرصية 1 هي الصحيحة لأنها تتوافق مع النتيجة (2) من الشكل (س) للوثيقة (1).

5- شروط طرح غاز الـ O من طرف النبات هي :

اوفر سخصور ، يمعني ان يكون الناب بحصوري .

توفر لصوه ، بمعنى أن بكون الساب لاحضر معرض للصوه لكي يتحفر النظامان الصوئيات (PSI و PSII) ، حيث يفقدها من التحل و PSI و PSII) ، حيث يفقد كلاهما ش وبسنرجع الـ PSII ثانا التي يفقدها من التحل تصوئي للماء وبالنالي يتحرر الأكسحس (O) هذا في حالة توفر لمركب NADP ،

أما في عياب هذا المركب الذي يعتبر المستقبل النّهائي لد e في المادة الأساسية للصابعة الحضائعة الحضائعة الحضائعة الخضائع والتالي الخضائع والتالي النّائية النّائية والتالي النّائية النّائية النّائية والتالي النّائية النّائية النّائية النّائية النّائية النّائية والتالي النّائية النّائية

1 II تفسير النتيجة عدم إنطلاق الاكسجين ، يعود إلى عدم تحدل الماء صوئبا (عدم اكسيده الماء) . لأب مادة DCMU مسعت إنسقال الإلكتروبات من PSI إلى PSI عبر بواقل الإلكتروبات من PSI إلى حالة إرجاع ، ولدلك لايتاكسد الماء .

2 مصير الإلكترونات المشقلة عبر السلسلة التركيبية الضوئية .

- تمتقل الإلكتروبات من باقل لآخر وفق سلسلة من تعاعلات أكسدة وإرجاع إلى ال تصل إلى آحسر ناقل وهو "NADPH ! H+ ولا يعتبر آحر مستقبل لها ، فترجعه إلى +NADPH ! H+ رفقة البروتوبات (+H) الباتجة من التحلل الصوئي للماء .

3 - الشرط الإضافي لتحرير غاز الـ O من طرف البيات الأخضر هو:

- توفرمستقبلات لـ ف وهي (NADP+) قابلة للإرجاع .

المرحلة المعنية : هي المرحلة الكيموضوئية .

التفاعلات المميزة لهذه المرحلة:

2 NADPH + 4é + 4H + 4 NADPH → H 1

ADP + P1 + E _____ ATP

١١٤ - التفاعل الإجمالي للمرحلة المقصودة :

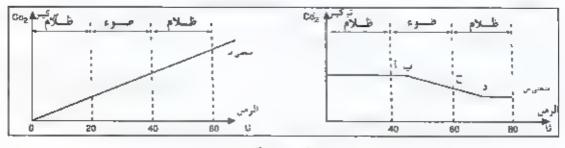
الموضوع السابع: نماذج مختارة

التمرين الأول : (6 نقاط)

لدراسة الصر هير الصافويية للحليم ، وفيعيت طحالب حصيراء في أومساط ررح محتلفة والجزت عليها التجارب التالية :

 التجريبة 1 وُصعبت هده العجائب في ومسطررع أصبف له . "CO" مشيع بـ O" و تم تعريب المحصر بالمداوب للطلام ثم للصوء لتشرات رمنية متعاقبة، مثالبح قياس التصور الكمي بعار ("CO المحصل عبيها مستنه بالمحي (س) من الوثيقة (1).

التجرية 2 أوضعت الطحالب في وسط حال من ,CO وتم رشيا مماده تعيق حدوث المبادلات العاريبة البحصوريبة ، وتعرض بالتناوب لمبرات من الصوء وأحبري من الصلام ، فكنت نتائج قياس التطور الكمي لعار ،CO في الوسط ممثلة بالمنحبي (ص) من الوثيقة (1) ،



الرثيقة (1)

- 1- حبل المنحنيين ٥س٠ و ٥ص٠ ، مادا تستنتج ٢
- 2 ما هي الطاهرة المعية في كل من التجربتين ؟ حدّد مقر كل منهما .
- 3 مناهبي المعبومات التبي يقدمها كل من الجرئيس (أ-ب) و (ح- د) من المنحني (س)؟
 - 4 ما هي ستيجة المهائية لعظاهرة المعبر عنها في المنحني (س) ٢
- II بعرص التعرف على بعض لتحو لأت الآيصيه التي تصرأعلى أحد بواتح الطاهرة المعبر عبها بالمنحبي (س) ، أُنجرت التجربة التالية :

مه وصبع كمية من إبريم هكسمو كسار في وسلط يحتوي على علوكور و مادة (ع)، وبعد فترد كافية ، "حريث قياسات على المواد المسواحدة في الوسط على فترات رملية ستصمة،

فكالت المنائح المحصل علمها ممثلة بالوثيعة (2).

1- حلل هذه النتائج ، ماذا تستنتج ؟

| | | _ | | |
|----------------|-----|----|----|----|
| الرمن (دفيقة) | 0 | 2 | 4 | 6 |
| هكسوكيناز | 5 | 5 | 5 | 5 |
| غلوكور (ملغ) | 100 | 60 | 30 | 20 |
| غلوكوزة فوسفات | 0 | 40 | 70 | 80 |
| ADP | 0 | 8 | 14 | 16 |
| المادة (ع) | 20 | 12 | 6 | 4 |

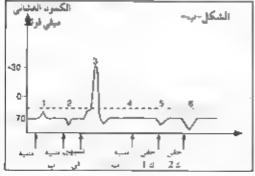
- 2 مادا تمثل لمادة (ع)؟ الوثيقة (2)
- أكتب التعاعل الكيميائي الدي حصل في الوسط التجريبي.
- سمَ المرحنة الأيضية المعبرعن حرء منها في الوثيقة (2) ثم لحُصها بمعادنه كمنائية رجمالية.
- 5 الاستعادة بمحطط بسيط حدَّد مصيرالمركب الناتج عن المرحلة السابقة في وسط هوائي وآحرلاهوائي.

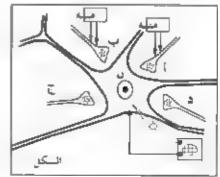
التمرين الثاسي : (8 مقاط)

بعرض إبرار دور المشابك العصبيه في تحديد نوع الرسالة العصية التي تمررها لتصل إني الحلية بعد مشبكية .

 I مقدر ح التجربة الموصحة بالشكل (أ) للوثيقة (1)، والتي تم فيها حقى مادة اله GABA مى المشمك (ب - د) بتراكير مترايدة ، ثم أجريت عدة تمبيهات متبايمة الشدة في أرمنة محتلفة، في العصبونين (١)، (١٠)، النتائج المحصل عليها موضحة بالشكل (١٠) ىلوئىقة (1) ،

الرثيقة (1)





- 1 اقترح عبو يا مناسبا لكل من التسجيلات (3 . 2 . 1) .
- 2 حدد نوع المشبكين (أ ن) و (ب ق) ، مع تعليل الإجابة .
 - 3 كيف تفسر إحتلاف التسجيلين ، (3) و (4) ؟
- 4 ما هي المعلومات التي يمكن استحراجها من التسحيلين (5) و (6) ؟

II- بلتعرف على سلوك عشاء الليف العصبي تحاه شوارد الـ Na و K التي تعب دور، هاما في الحفاظ على شات الكمود العشائي، الذي يعتبر أساسي في تبيه النيف و نقل الرسائل العصبية.

الأيوسيات

Na

K+

تقترح سلملة من لتحارب.

التجربة 1 1

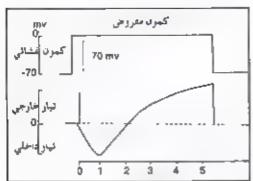
تشمشل في إحراء معايرة لتركيز "K و Na في سيتوبلاسم المحور الأسطواني للكالمار وبلا رما هذا الحيوان .

استائج التجريبية المحصل عليها مدونة بالجدول المقابل.

فسر هذه النتائج. الشكل (أ)

التجربة 2 :

تم عزل جزء من عشاء عصبون قبل مشبكي بتقبية عالية ، واحصع لكمود عشائي مصروض ، النائح المحصل عليها ممثلة بالشكل (1) للوثيقة (2).



التركير (ميلي مول, لتر

ميتوبلاسم

المحسبور

الأسطسواني

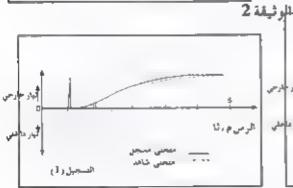
45

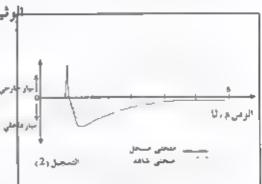
400

البسلارما

450

20





الشكل ربع

تمثل الوثيقة (1- ب) صورة بالمجهرالإلكتروبي لحدية شحص مصاب بـ SIDA حيث يعبر الشكل (2) عن تكبير للجزء المؤطر،





شکر (1)

السكل (،) صوره بالمجهر لإكبروسي السكل (2) لكبير لله ، لمؤفر من حبية شخص مصاب يـ SIDA

الوثيقة (1 - بر)

على مصهر عشاء حليه الشجعن المصاب بـ SIDA ب حدد طبيعة ومصدرالبتوءات (الشرعم) التي تطهر في الشكل (2) ـ

II في حاله عنات العلاج ، أدى النتيج لتطور كمية كل من اللمفاويات T4 و T8 و تشخية بقبروسية لدي شخص مصاب بـ SIDA ، وكذا ردفعل العصوبة تحاد بقيروس عن طريق قياس كمية الأجسام المصادة لـ VIH ، إلى بسحيل السائح الممثلة بالوثيقة (٤) .

الغيم المسبقة (وبمعات اعتبغريه) مرحلة برقب وبدون اعرضين المرحلة مرحلة المجر الماعي عد ۷۵۱ في اللم تركير اللمقاويات T في البد تركير الاوسام فيصادة بينا 70% في فدم

بالاعتماد عبدي المعصبات لواردة في الوثيقة (2) فسرتطور الجهبار المناعيي بعد الإصابة بغيروس VIH. ب – استخرج سبب فقدان المناعة المكتسية يدي مرضى اله SIDA . il - sung Kul

بأميرض لانتهارينه منه المصايس بهدا المرضء

الوثيبة و 2 -

ة الإجسابسة

الموضوع السابع: نماذج مختارة

التمرين الأول:

I - 1 - تحليل المتحنيين :

المنحني (س) المنحى يعبر عن تعيرات تركير CO المنحل في الوسط بدلالة الرمن . - مس ر و ـ ر و و ، وفي غيباب الضوء يكبود تركيبر CO ثابت ، هندا دليبل على عدم استملاكه.

- مس ر 40 سار 60 ، وبوجبود الضنوء بالاحص تناقص في تركير CO، دليل على استهلاكه ولكن بعد زمن متاخر توعا ما .

- منزر ه م ره شاء وفني عيناب الضوء بلا حظ ثنات تركيز CO ولكن بعد استمرار استهلاكه لزمن قصير في الظلام .

المنحنى (ص): المنحنى يعنز عن نفيرات بركيز CO₂ في الوسط بدلالة الرس. - من زن - زن 60 ثا، وسواء بوجود الضوء أو بغيابه ثلاحظ تزايد مستمر في تركير CO₂ دليل على طرحه باستمرار.

الاستنتاج : الطحالب الحصراء تقوم بنوعين من المبادلات العارية ، حيث تمتص عار وCO حلال التركيب الصوئي ، وتطرحه أثناء ظاهرة التنعس .

2- تحديد الظاهرة المعنية في كل من التجربتين:

التجربة (١) : ظاهرة التركيب الضوئي مقرها الصانعة الخضراء

- التجربة (ب) : ظاهرة التنفس مقرها الميتوكوندري

3- المعلومات المقدمة :

الجرء (أب): تثبيت CO خلال التركيب الضوئي لا يتطلب الضوء مباشرة بل يتطلب لواتج المرحلة الكيموصوئية ، حيث تشكلها يتطلب وقت قصير. الجنزة (جدد): تثبيت CO يحدث في الظلام ما دامت النواتج المرحدة الضوئية (+H: ATP،NADPH) متوفرة في الوسط (المرحلة الكيموحيوية).

4 النتيجة النهائية: الطاهرة المعبر عنها هي، التركيب الضوئي تركيب المادة العضوية ودنك بدمج CO (تركيب طاقة كيميائية كامنة في الجريئات العضوية انطلاقا من انطاقة العنوئية).

1-II- تحليل النتائج :

- من ر و --- ر و . نلا حظ أن كمية إنريم ، هيكسوكيماز بقيت ثابتة .

- كمية العدركور تناقصت من 100 إلى 20 ملع، وبالمقابل تلاحظ ترايد في كمية العدوكور 6 فوسفات من 0 إلى 80 ملغ .

كمية الـ ADP تزايدت من 0 إلى 16 و. إعتبارية ، وفي نفس الوقت تناقصت كمية المادة (ع) من 20 إلى 4 وحدة إعتبارية ،

الاستنتاج: - تحول العلوكور من علوكور إلى علوكور -6 فوسـ هات باستهلاك ATP ، وينتج ADP (فسمرة الغلوكوز) .

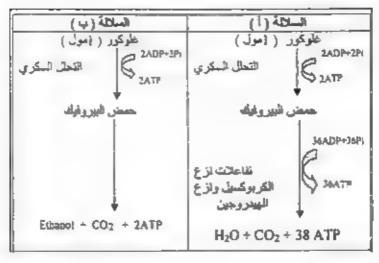
الإبريم يحفر التفاعل ولا يُستهلك (يبقى عل حاله).

2- طبيعة المادة (ع): هي ATP. مي G+ATP ميكسوكيناز G+ATP → G6P + ADP ميكسوكيناز غلوكوز

3- تسمية الموحلة : التحلل السكري *

: المعادلة الإجمالية : C_c H_{1.7} O_c + 2ADP + 2Pi + 2NAD - حــــــــ 2CH3-C حدooH + 2ATP + 2NADH ، H'

مخطط بسيط يوضح مصير حمض البيروفيك .



في الوصط اللا هوائي

في الوسط الهواتي

التمرين الثاني :

1-1 عناوين التسجيلات :

- -- التسجيل (1): كمون بعد مشكي مسه (PPSE) أقل من عتبة التنبيه .
 - التسجيل (2) : كمون بعد مشبكي مشط (PPSI).
 - التسجيل (3) : كمون عمل (PA).

2- نوع المشابك مع التعليل

- المشبك (أ ن): مشبك كيميائي منه (تبيهي)
- التعليل : ولـد اصطراب في الاستقطاب في العشاء بعد المشبكي (ولد كمود بعد مشبكي) .
 - المشبك (ب ن): مشبك كيميائي مثبط (تشبطي)
- التعليل: ولد إمراط في الاستقطاب في العشاء بعد المشبكي (ولد كمود بعد مشبكي تثبيطي) .

3 تعليل احتلاف التسجيلين (3 ، 4).

التسجيل 3:

عسد تطيبق تبيهيس متتاليس في (أ) حدث إدماج عصبي (تجميع رمسي) بكموس PPSE فيتح كمود قيمته تفوق عتبة روال الاستقطاب ، لذلك تشكل كمود عمل (PA) سجده جهار الا وسيلوسكوب، وينتقل عبر المحور الاسطواني للعصبود (د).

التسجيل 4 :

- عدد تطبيق تنبيهين أحدهما في (1) والثاني في (ب) ، حصل إدماج عصبي (تجميع حيري) بكمون بعد مشبكي منه (PPSE) وآخر كابح (PPSI) ، فكانت الحصيلة الجبرية أقبل من عتبة روال الأستقطاب لذلك منجل كمون الراحة (كمون غشائي) في الحلية بعد المشبكية .

4 المعلومات المستخرجة من التسجيلين 5 ، و 6 :

- تسبب مادة اله GABA إفراط في الاستقطاب.
- تعتبر مادة الا GABA مبلغ كيميائي للمشبك المثبط (ب د).
- سعة الإ فراط تتعلق بتركير الوسيط الكيميائي المشط (GABA) .

1-II- تفسير نتائج الجدول :

للاحظ عدم تساوي تراكير 'Na و K على جالبي عشاء المحور الاسطولي .

هي حائمة الراحة يكون تركير Na في البلارما أكبر من تركيره في الهيوسي، بينما تركير K في المنيتوبلارم أكير منه في البلارما (وسط حارج حلوي).

- وجود تدرج في تركير 'Na و 'K يؤدي إلى المير ، حيث يدحل 'Na باستمرار ويخرج 'K باستمرار وفق تدرج التركير وعبر قنوات مفتوحة باستمرار تدعى قنوات انتسرب ،

- رغم حدوث ظاهرة المير فإن تراكير Na و K تتساوى على جانبي انعشاء ، وهذا بقصل تدخيل مصحة "Na التي تعمل على إخراج "Na وإدخيال "K وهذا عكس تدرج التركيز (نقل فعال - استهلاك ATP) حتى تعيد التراكير إلى قيمها الأصنية ، وبدلك يحافظ الليف العصبي على كمونه العشائي ،

2-أ - تحليل منحنى الشكل (أ) :

- يمثل لتسلجيل تعير الكمون العشائي لجره عشاء العصبون قبل المشبكي، والتيارات التي تعبره نتيجة تطبيق كمون معروض ، ويمكن تقسيم التسجيل إلى فترتين .
 - بين 0- 1 ميلي ثانية : يمثل عبور تيارات داخلية لغشاء الليف -
 - بين 1 5 ميلي ثانية ٠ يمثل عبور تيارات حارجية لعشاء الليف.

ب - التقسير الشاردي لمنحني الشكل (1).

- تعود لثيارات الداحلية إلى انعتاج قنوات الـ 'Na' الفولطية (مبوبة كهربائيا) وتدفق سريع لد Na من الوسط الحارجي إلى الوسط الداحلي وفق تدرج التركير،
- تعود النيارات الحارجية إلى إنغلاق قنوات الـ 'Na المولطية وانعثاح قنوات الـ 'K العولطية وصدية بطيئة بشنوارد الـ K التي تنتقل من الوسنط الداحلي إلى الوسط الحارجي وفق تدرج التركيز.
 - وفي النهامة تندخل مضحة 'K' / Na لإعادة التراكير إلى قدمها الأصلية .

13 استخراج تأثير مادتي TEA و TDT -

- مادة TDT مشبطه لاستقال Na من الوسط الحارجي إلى الوسط الداحلي. مادة TEA مثبطة لاستقال K من الوسط الداحلي إلى الوسط الحارجي.

III- مصدر التسجيل (3) :

تيارات داحلية بتبجة تدفق شوارد Na من الوسط الحارجي إلى الوسط الداخلي بعصل . الإدماح العصبي الذي ادى إلى إلعللاق كمون عمل .

- تيمارات حارجيمة لتبجمة إلعلاق قسوات Na والفتاح قلوات K مما يكودي إلى حروج شوارد +K وحدوث عودة الاستقطاب .

التمرين الثالث:

1 أ- البيانات ، 1 بروتين 2، GP120 2. جريء 3، ARN محفظة . 4 إنزيم الاستنساح العكسي ،

ب - تعليل التسمية :

لان مادت الوراثية هي (ARN) حيث يستطيع أن يحول ARN الحاص به إلى ADN فيروسي ، بفضل إنزيم الاستنساح العكسي داحل الحلية التي يغروها . ثم يمدمج مع مادتها الوراثية (ADN) ، فتتحول إلى خلية منتجة للفيروس .

2-أ- تعليل مظهر غشاء الخلية:

يب و عشاء الحلية غير مستو لانه يحتوي علني تبرعمات عديدة ، تبدل على تضاعف الفيروس ، وهو مظهر مطي تتميريه الخلايا المصابة بالفيروسات .

ب- طبيعة الجزيئات ومصدرها:

تتمثل هذه الجريئات في بروتبات فيروسية ، ثم تركيبها في هيولي الحلية المصابة والتي يتم تحريرها عن طريق التبرعم ، على سطح عشائها وهي باتجة عن تعبير مورثات الميروس .

1-II أ التفسير: مراحل تطور الجهاز المناعي.

- تبين منحميات الوثيقة (2) أن الإصابة بقيروس الـ SIDA تمر بثلاث مراحل هي
 - مرحلة الإصابة الأولية: هي مرحلة حادة تدوم سمة تقريبا وتنمير بـ.
- تكاثر سريع للفيروس حيث تبلع شحبته في دم المريض الدروة حلال بصعة "شهر.
- إنتاج أجسام مضادة ضد VIH ، دليل على ان الجهار المناعي يستجيب نوجود الفيروس.
- يحدث الحفاص طفيف في عدد اللمفاويات T . وقد بينت التجارب أن اللمفاويات لني يهاجها الفيروس هي T4 أما T8 فلا تتأثر به .
- يسؤدي تكاثم العيسروس حسلال هسذه المرحلة إلى تحريب عسدد معين مس T4 إلا أن دلك لا يمنع من مواصلة الجهار المماعي في إفرار الاجسام المصادة الموعية، صد VIH .
 - مرحلة الترقب: هي مرحلة الإصابة بدون أعراص وتتمير بـ:
- تستمر الريادة في إنتاج الأجسام المضادة ضد VIH إلى أن تبلع اقصى قيمة لها وهدا لعدة سنوات ، لكنها لا تمنع من النظور المتواصل النفيروس.
 - الارتفاع التدريجي للشحنة الفيروسية .

- الاستفاض التدريجي للمفاويات T4 إلى مستوى متدبي، مما يدل على تدهور الجهار المناعي .

تناقص كبيرفي كمية الأجمسام المضادة ، دليل على تحريب 14 من طرف العيروس الذي تترا يد شحنته بحدة .

مرحلة العجز المناعى : تتميز به :

- الاحتماء الكلى تقريبا للمفاويات T4 نتيجة تحريبها من طرف العيروس .
- الاختماء الكلى للاحسام المصادة صد VIH ، نتيجة توقف الاستجابة المناعية الخلطية.
- تبلغ الشبحمة الفيروسية أقصمي قيمة لها في دم المريض، وهذا بعد عشر سنوات تقريبا من الإصابة ، وهو دليل على العجز المناعي التام ،الذي يجعل المريض عرضة للإصابة بالامراص الانتهارية ، وبدلك بكون الموت حثمي .

ب - إستخراج سبب فقدان المناعة المكتسبة ·

هـو التحريــ التمام للمفاويـات T4 التـي تعتبر المحـرك والمحفزالرئيمــي في إثارة الإستجابة المناعية ،خلطية أم خلوية .

ج - الاقتراح :

تنتشر الامراص الانتهارية حصوصا عند المرضى الدين يكون جهارهم المماعي مصاب بالعجر المماعي النام، من جراء الإصابة بالقيروسات الحطيرة كعيروس السبدا الدي يخرب T4 تحريب نهائي تقريبا حيث يتدبى عددها إلى (أقل من 200 خلية / ملم د من الدم).

ويتسبب في انتشار هذه الا مراص مجموعة من العوامل الممرصة (سرطابات فيروسات ، بكتريا ، كاثبات وحيدة الحلية عموما) .

مادّة الرياضيات

تحت إشراف: الأستاذ مفتاح محمود مفتش التربية الوطنية ا) بين أن المنتائية (ع) هندسية يطلب تحديد أساسها وحدها الأول.

ب) أكتب بدلالة 22 عبارة الحد العام 27 ، واستنتج عبارة يه بدلالة 12 .

 $S_n = v_0 + v_1 + \dots + v_n$: غيث $S_n = S_n + v_0 + v_1 + \dots + v_n$ (جسب بدلالة $S_n' = u_0 + u_1 + \dots + u_n$: غيث $S_n' = u_0 + u_1 + \dots + u_n$).

🗋 التمرين الثانى: (4 نقاط)

1) حل في مجموعة الأعداد المركبة C المعادلة $Z^2-6z+18=0$ المعادلة $Z^2-6z+18=0$ الحلين على الشكل الأسى.

A لنقبر المستوي المنسوب إلى المعلم المتعامد والمتجانس (\vec{v} ; \vec{v}) نعتبر النقط (2) في المستوي المنسوب إلى المرتبب:

, $z_D=-z_B$, $z_C=-z_A$, $z_B=\overline{z_A}$, $z_A=3+3i$

i) بين أن النقط C ، B ، A و D تنتمي إلى نفس الدائرة ذات المركز O مبدأ المعلم.

ب) عين زاوية للدوران R الذي مركزه O ويحول النقطة A إلى النقطة B.

ج) بين أن النقط O ، A و C و منقامية وكذلك النقط O ، B و D

د) استنتج طبيعة الرباعي ABCD .

🗌 التمرين الثالث: (4 نقاط)

في الفضاء المنسوب إلى معلم متعامد ومتجانس $(0;\; \ddot{i}\;;\; \ddot{j}\;;\; \ddot{k})$ نعتبر المستوي x-2y+z+3=0 الذي معادلته (P)

$$y=0$$
 يعرف بالجملة $z=0$ أنذكر أن حامل محور المواصل $z=0$ يعرف بالجملة $z=0$

عين إحداثيات A نقطة تقاطع حامل (0; i) مع المستوي(P).

. C(-1;-4;2) و B(0;0;-3) و كا النقطان من الفضاء حيث B(0;0;-3)

أ) تحقق أن النقطة B تنتمي إلى المستوي (P).

ب) احسب الطول AB.

(P) والمستوي (P) احسب المستوي (P)

(P) المار بالنقطة P والعمودي على المستقيم (A) المار بالنقطة P والعمودي على المستوي P

ب) تحقق أن النقطة A تنتمي إلى المستقيم (∆).

ج. أحسب مسلحة العثلث ABC.

□ التعرين الرابع: (07 نقاط)

 $f(x)=x-rac{1}{x^2-1}$ نعتبر الدالة العدية f المعرفة على * x كما يلي:

نرمز بـ $(G_{\vec{j}})$ لتعثيلها البياتي في المستوي المنسوب إلى المطم المتعامد والمتجانس $(C_{\vec{j}})$.

. $\lim_{x\to +\infty} f(x)$ j $\lim_{x\to +\infty} f(x)$ j $\lim_{x\to +\infty} f(x)$

ب) أحسب $\lim_{x \to 0} f(x)$ وأصر هندسيا النتيجة . $\lim_{x \to 0} f(x)$

2) الرس اتجاه تغير الدالة f على كل مجال من مجالي تعريفها ثم شكل جدول تغير اتها

 (Δ') و (Δ') بين أن المنحلي (c_f) يقبل مستقيمين مقاربين مانلين y = x + 1 و y = x + 1 معادلتيهما على الترتيب: x = x + 1

 (Δ') و (Δ) بالنسبة إلى كل من (Δ) و (Δ') .

,
$$\left(C_{f}
ight)$$
 اثبت أن التقطة $\left(0\;;\;rac{z}{z}
ight)$ مركز تتنظر للمنحتي (4

بين أن المعادلة f(x)=0 تقبل حلين lpha و eta . -1.4<eta<-1.3 و 1.2<lpha<1

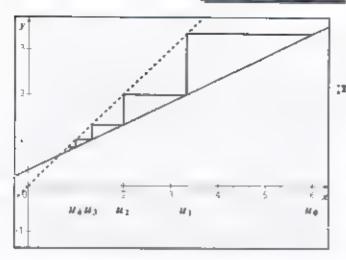
$$(C_p)$$
 با هل توجد مماسات له (C_p) توازي المستقيم

$$\{C_f\}$$
 أرسم $\{\Delta'\}$ و $\{\Delta'\}$ ثم المنحني $\{\Delta'\}$.

د) ناقش بياتيا حسب قيم الوسيط الحقيقي ٢٢٠ عدد وإشارة حلول المعادلة:

$$(m-1)e^{-x}=m$$





(D) و (△) بـ تعيين نقطة تقاطع المستقيمين

 $I(\frac{2}{3};\frac{2}{3})$ عند ينقاطعان عند (D) و (Δ) و ينقاطعان عند $x=\frac{2}{3}$ عند ينقاطعان عند ($\frac{2}{3};\frac{2}{3}$) عند ين دول اتجاه تغير المنتائية ($2t_{m}$) :

نلاحظ من التمثيل البياتي أن: $u_0>u_1>u_2>u_3>u_4$ مما يجعلنا نخمن أن المتتالية ($u_0>u_1>u_2>u_3>u_4$ متنائية متناقصة.

$$2x_{m} > \frac{2}{3}$$
 ، 22 من أجل كل عدد طبيعي 2

$$u_0=6>rac{2}{3}$$
 الذاصية صحيحة من من أجل $n=0$ لان

و نفرض
$$\frac{2}{s} < \frac{2}{s}$$
 و نبرهن أن $\frac{2}{s} < \frac{2}{s}$ أي نبرهن أن الخاصية وراثية .

$$2 \epsilon_{m+1} > \frac{2}{3}$$
 دينا $\frac{4}{2} 2 \epsilon_m + \frac{4}{3} > \frac{2}{3}$ ويالتالي: $\frac{4}{2} 2 \epsilon_m > \frac{4}{3}$ ويالتالي $\frac{2}{3} 2 \epsilon_m > \frac{2}{3}$ دينه من أجل كل عدد طبيعي $\frac{2}{3} 2 \epsilon_m > \frac{2}{3}$

ب - استنتاج اتجاه تغير المنتالية (١٤٠) :

$$u_{n+1}-u_n=rac{1}{2}\,u_n+rac{1}{3}-u_n-rac{1}{3}-rac{1}{2}\,u_n=-rac{1}{2}\Big(u_n-rac{2}{3}\Big)$$
 لدينا $u_{n+1}-u_n<0$: وبالنالى المنتالية $u_n>rac{1}{2}(u_n-rac{2}{3})<0$ منتالية متنافضة تماما.

3. أ) نبين أن المنتالية (ع) هندسية وتحديد اساسها وحدها الأول:

$$v_n = u_n - \frac{z}{a}$$
 البنا

$$v_{n+1} = u_{n+1} - \frac{2}{3} = \frac{1}{2}u_n + \frac{1}{3} - \frac{2}{3} = \frac{1}{2}u_n - \frac{1}{3} = \frac{1}{2}\begin{pmatrix} u_n & 2 \\ & 3 \end{pmatrix} = \frac{1}{2}v_n$$

الأول متثالية
$$v_{n+1}=rac{1}{2}$$
 وحدها الأول متثالية هندسية أساسها $v_{n+1}=rac{1}{2}$

$$v_0 = 6 - \frac{2}{3} = \frac{16}{3}$$

$$v_n = v_0 q^n = \frac{16}{3} \left(\frac{1}{2}\right)^n$$
: بما ان (v_n) منتالية هندسية قان

$$\mathbf{u}_{\mathbf{u}} = \frac{16}{3} {1 \choose 2}^{n} + \frac{2}{3}$$
 :وندينا $\mathbf{u}_{\mathbf{u}} = \mathbf{v}_{\mathbf{u}} + \frac{2}{3}$ وندينا

$$S'_{n} = \underbrace{paralletimel j}_{n} S_{n} = \underbrace{\frac{1-q^{n+1}}{1-q}}_{n-q} = \frac{36}{3} \times \frac{1-\left(\frac{1}{2}\right)^{n+1}}{1-\frac{1}{2}}$$

$$S_{n} = \underbrace{\frac{32}{3} \left[1 - \left(\frac{1}{2}\right)^{n+1}\right]}_{n} : \underbrace{4ia_{j}}_{n} : \underbrace{4ia_{j}}_{n} : \underbrace{5'_{n}}_{n} = u_{0} + u_{1} + \dots + u_{n} = \left(v_{0} + \frac{2}{3}\right) + \left(v_{1} + \frac{2}{3}\right) + \dots + \left(v_{n} + \frac{2}{3}\right) : \underbrace{1ij_{1}}_{n} : \underbrace{5'_{n}}_{n} = v_{0} + v_{1} + \dots + v_{n} + \frac{2}{3}\left(n+1\right) : \underbrace{1ij_{1}}_{n} : \underbrace{5'_{n}}_{n} = \underbrace{\frac{32}{3} \left[1 - \left(\frac{1}{2}\right)^{n+1}\right]}_{n} + \underbrace{\frac{2}{3}\left(n+1\right)}_{n} : \underbrace{4ia_{j}}_{n} : \underbrace{5'_{n}}_{n} = \underbrace{\frac{32}{3} \left[1 - \left(\frac{1}{2}\right)^{n+1}\right]}_{n} + \underbrace{\frac{2}{3}\left(n+1\right)}_{n} : \underbrace{4ia_{j}}_{n} : \underbrace{4ia_{j}}_{n} : \underbrace{5'_{n}}_{n} = \underbrace{\frac{32}{3} \left[1 - \left(\frac{1}{2}\right)^{n+1}\right]}_{n} + \underbrace{\frac{2}{3}\left(n+1\right)}_{n} : \underbrace{4ia_{j}}_{n} : \underbrace{4i$$

🔲 التمرين الثاني:

حل المعلالة وكتابة الحلين على الشكل الأسى:

$$\Delta = 36 - 72 = -36 = (6i)^2$$
 : نحسب المعيز

$$z_2 = \overline{z_1} - 3 - 3i$$
 ومنه : $z_1 - \frac{6+6i}{2} = 3 + 3i$

$$egin{cases} \cos heta_1 = rac{\sqrt{2}}{2} \ \sin heta_1 = rac{\sqrt{2}}{2} \end{cases}$$
 عددَ للعد المركب z_1 و بالتالي $z_1 = 3\sqrt{2}$

$$z_2 = \left[3\sqrt{2}; -\frac{\pi}{4}\right]$$
 ومنه $z_1 = \left[3\sqrt{2}; \frac{\pi}{4}\right]$: ومنه $\theta_1 = \frac{\pi}{4}[2\pi]$ ومنه

لأن العدين المترافقين لهما نفس الطويلة وعمدتان متعاكستان

$$z_2 = 3\sqrt{2}e^{-i\frac{\pi}{4}}$$
 ي $z_1 = 3\sqrt{2}e^{\frac{\pi}{4}}$ ينه:

أ) ثبين أن النقط B، A و C ، تنتمي إلى نفس الدائرة ذات المركز O

$$|z_A| = |z_B| = |z_C| = |z_B| = 3\sqrt{2}$$
 کينا:

$$OA = OB = OC = OD = 3\sqrt{2}$$

وبالتالي النقط C ، B ، A و C تنتمي إلى نفس الدائرة ذات المركز O وتصف القطر C ، B بالى B:

 $e^{i\theta} = rac{z_B}{z_A} = rac{3\sqrt{2}\,x^{-rac{z_A}{4}}}{3\sqrt{2}^{rac{z_A}{4}}} = e^{-rac{z_B}{2}} :$ للبنا $z_B = e^{i\theta}\,z_A$ البنائي زاوية الاوران R هي: $\theta = rac{\pi}{2}\,[2\pi]$

ج) نبين أن النقط O.A و C في استقامية وكذلك النقط O. B و C:

لدينًا $z_{c}=-z_{A}$ وبالتالي $z_{c}=-\overrightarrow{OA}$ فانقط C و C في استقامية.

ولدينا: $z_D=-z_B$ ويائناني $\overline{OB}=-\overline{OB}$ فانقط B و D في استقامية.

د) استنتاج طبيعة الرباعي ABCD:

نعثم أن النقط O(A) و O(B) في استقامية وكذلك النقط O(B) و O(A) و النقط O(A) هذه O(A) الدائرة الدائرة ذات المركز O(A) ويالتائي O(A) و O(A) قطران في هذه الدائرة ويالتائي الرياعي O(A) متوازي أضلاع ويماان O(A) عمودي على O(A) فإن الرياعي O(A) مربع. (قطران متقايسان ومتعامدان).

□ التمرين الثالث:

1. تعيين إحداثي النقطة 1:

$$\begin{cases} y=0 \\ z=0 \end{cases}$$
 ي $(\mathcal{P}): x-2y+z+3=0$ لاينا:

A(-3;0;0): ومنه: x=-3 ويالنالي x+3=0

2. أ ـ التحقل من أن النقطة 8 تقتمي إلى المستوي (9):

0-0-3+3=0 بالتعويض بإحداثيات النقطة B في معادلة المستوي نجد : 0-0-3+3=0 فالنقطة B تنتمي إلى المستوي (\mathcal{P}) .

ب . هساب الطول AB:

 $AB = \sqrt{3^2 + 0^2 + (-3)^2} = 3\sqrt{2}$: لايثا: AB(3;0;-3) ويالتاني: C والمستوى C:

$$d(C;(\mathcal{P})) = \frac{|-1+8+2+3|}{\sqrt{1+4+1}} = \frac{12}{\sqrt{6}} = 2\sqrt{6}$$

أ) كتابة التعثيل الوسيطى للمستقيم (△):

الشعاع (2;1)=7 شعاع ناظمي للمستوي (\mathcal{P}) وهو شعاع توجيهي للمستقيم $\widetilde{n}(1;-2;1)$ ويالتالي تكون النقطة M من الفضاء تنتمي إلى المستقيم (Δ) إذا وفقط إذا كان $\widetilde{CM}=\widetilde{n}$ ويترجمة هذه العلاقة إلى إحداثيات نجد أحد التمثيلات الوسيطية للمستقيم (Δ) هو:

(
$$\Delta$$
):
$$\begin{cases} \mathbf{m} = t - 1 \\ \mathbf{y} = -2t - 4 \ (t \in \mathbb{R}) \\ \mathbf{z} = t + 2 \end{cases}$$

ب) التحقق من أن A تنتمي إلى المستقيم (△):

بالنعويض بإحداثيات A في التمثيل الوسيطي للمستقيم (۵) تجد:

$$\begin{cases} t = -2 \\ t = 2 \\ t = -2 \end{cases}$$

$$\begin{cases} -3 = t - 1 \\ 0 = -2t - 4 \\ 0 = t + 2 \end{cases}$$

وبالتالي النقطة A تنتمي إلى المستقيم (۵)

ج) حساب مساحة المثلث ABC :

بما أن (Δ) عمودي على (P) و $(A \circ A)$ تقطئان من (Δ) و $(A \circ B)$ نقطئان من (P) فإن المثلث $(A \circ B)$ قائم في $(A \circ B)$ وبالتالي مسلحة المثلث $(A \circ B)$ هي :

$$S_{ABC} = \frac{AB \times AC}{2} = \frac{AB \times d(C; (\mathcal{P}))}{2} = \frac{3\sqrt{2} \times 2\sqrt{6}}{2} = 6\sqrt{3} u.a$$

التعرين الرابع:

: $\lim_{x \to -\infty} f(x) \int \lim_{x \to +\infty} f(x) \xrightarrow{\text{lim}} f(x)$ (1.1)

$$\lim_{x \to -\infty} f(x) = -\infty$$
 : رمنه:
$$\lim_{x \to -\infty} f(x) = -\infty$$
 : النبان:
$$\lim_{x \to +\infty} f(x) = +\infty$$
 : رمنه:
$$\lim_{x \to +\infty} \left(\frac{1}{e^{x} - 1}\right) = 0$$
 : النبان:
$$\lim_{x \to 0^{+}} f(x) = \lim_{x \to 0^{+}} f(x)$$
 :
$$\lim_{x \to 0^{+}} f(x) = -\infty$$
 : النبان:
$$\lim_{x \to 0^{+}} \left(\frac{1}{e^{x} - 1}\right) = +\infty$$
 : النبان:
$$\lim_{x \to 0^{+}} f(x) = -\infty$$
 : النبان:
$$\lim_{x \to 0^{+}} \left(\frac{1}{e^{x} - 1}\right) = +\infty$$

$$\lim_{x\to 0^-} f(x) = +\infty$$
 ومنه: $\lim_{x\to 0^+} \left(\frac{1}{e^{x}-1}\right) = -\infty$ لدينا: نستنتج أن حامل محور التراتيب مقارب للمنحني (C_f) .

2. دراسة اتجاه تغير الدالة ع:

جدول تغيرات الدالة ? :

 $f'(x) = 1 + \frac{e^x}{(e^x - 1)^2}$ الدالة f قابلة للاشتقاق على مجموعة تعريقها حيث $f(x) = 1 + \frac{e^x}{(e^x - 1)^2}$ وبالتالى الدالة f متزاردة تعاما على كل من المجالين f و f قابلة f متزاردة تعاما على كل من المجالين f

 (Δ') یقبل مستقیمین مقاربین مانلین (C_g) و (Δ') :

$$\lim_{x \to -\infty} [f(x) - (x+1)] = \lim_{x \to -\infty} \left(\frac{-1}{e^{x} - 1} - 1 \right) = 0 \quad \text{ i.i.d.}$$

$$-\infty$$
 وبالنائي: $y=x+1$ مقارب مائل للمنحثي $G_f(C_f)$ في جوار $\lim_{x\to \infty}[f(x)-x]=\lim_{x\to \infty}rac{-1}{x}=0$ ندينا كذلك:

$$+\infty$$
 وبالتالي المستقيم $x=x$ جوار $(\Delta):y=x$ مقارب ماتل للمتحتى وبالتالي المستقيم

$$\cdot$$
 (Δ') و (Δ) بالنسبة إلى (Δ) و (Δ') :

$$\{C_f\}$$
 و بالتاني لما $\{C_f\}$ و بالتاني لما $\{C_f\}$ و بالتاني لما $\{C_f\}$ فرق $\{C_f\}$ فرق $\{C_f\}$ فرق $\{C_f\}$ فرق $\{C_f\}$ فرق $\{C_f\}$ نمت $\{C_f\}$ فرق الما $\{C_f\}$ بكون $\{C_f\}$ تمت $\{C_f\}$

$$f(x)-(x+1)=rac{-a^{X}}{c^{X}-1}$$
 ولديد: $f(x)-(x+1)=rac{-a^{X}}{c^{X}-1}$ وبالتالي لما $[0;+\infty[$ فإن (Δ') فوق (Δ') ولما $[-\infty;0]$

 (Δ') تحت (C_f) يكون (C_f) تحت (C_f)

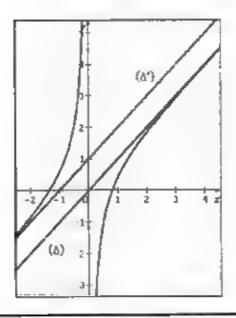
| × | -00 | 0 | +∞ | х | -00 | 0 |
|-----------|-----|---|----|----------|-----|---|
| f(x) - (x | +1) | - | - | f(x) - x | + | |

 (C_f) مركز تناظر للمنحني ($0; \frac{1}{2}$)، مركز والمنحني (4 $x \in \mathbb{R}^*$ کما آن $x \in \mathbb{R}^*$ کما آن $f(-x) + f(x) = 1 = 2 \times \frac{1}{2}$ وبالتالي النقطة $\binom{1}{2}$ $\binom{1}{2}$ مركز تناظر للمنحني $\binom{1}{2}$. (يمكن سحب المعلم إلى النقطة (أوره) من ثم إثبات أن الدالة قربية) f(x) = 0 تقبل حلين f(x) = 0 تقبل حلين g(x) = 0 $f(\ln 2)pprox -0.31$ ولايثا [$\ln 2$; 1] الدالة f مستمرة ورتيبة تماما على المجال و $f(\ln 2) imes f(1) < 0$ وبالقالي: f(1) pprox f(1) < 0 فحسب مبرهنة القيم f(lpha)=0 حيث $]\ln 2;1[$ المتوسطة يوجد عدد حقيقي وحيد lpha ينتمي إلى المجال [-1.4, -1.3] الدالة f مستمرة ورتيبة تماما على المجال ولدينا f(-1.4)pprox f(-1.4) و f(-1.4)pprox f(-1.3) ويالنالي: فحسب مبرهنة القيم المتوسطة بوجد عدد حقيقى f(-1.4) imes f(-1.3) < 0f(eta)=0 حيث: eta ينتمي إلى المجال [1.4; 1.3] حيث: (C_p) وجود مماسات (C_p) توازي (Δ) ?: $1 + rac{e^{\lambda}}{(x^2-1)^2} - 1$: أي أن f'(x) = 1 فإن f'(x) = 1 أي أن f'(x) = 1 (C_f) وهذه المعادلة مستحيلة وبالتالي لا توجد مماسات للمنحني وبالتالي : $oldsymbol{e}^x = \mathbf{0}$ توازي المستقيم (△). ج) رسم (Δ) ، (Δ') و (C_f) : (الرسم في الأخير) $(m-1)e^{-x} = m$: المناقشة البيانية للمعادلة (ع نجرى تحويلا للكتابة بحيث نحصل على عبارة الدالة م $-1 = m(e^x - 1)$ (منه: $m - 1 = me^x$ ومنه: $(m - 1) e^{-x} = m$ f(x) = x + m ومنه: $x - \frac{1}{x^2 - 1} = x + m$ ومنه: $\frac{-1}{(x^2 - 1)} = m$ ومنه: حلول هذه المعادلة هي قواصل تقاط التقاطع بين المنحني (ع) والمستقيمات التي معامل

> من الرسم تلاحظ أنه : لما]0;00−[£ m يوجد حل وحيد موجب .

توجيهها يساوى 1.

نما $m \in [0;1]$ لا توجِد حلول . $m \in [0;1]$ لما $m \in [1;+\infty[$ لما



الموضوع 2 _ بكالوريا 2009

□ التعرين الأول: (04 نقاط)

في الفضاء المنسوب إلى معلم متعامد ومتجنس (\vec{j} ; \vec{j} ; \vec{k}) تعتبر النقط:

,
$$D(1;-1;-2)$$
 : $C(3;0;-2)$: $B(1;-2;4)$: $A(2;3;-1)$

2x-y+2z+1=0 : وليكن (π) المستوي المعرف بمعادلته الديكارتية (π) المطلوب: أجب بصحيح أو خطأ مع تبرير الإجابة في كل حالة من الحالات التالية: (π) . النقط (π) (π) في استقامية.

- 25x-6y-z-33=0 ; مستو معادلة بيكارتية (ABD) .2
 - $_{.}\left(x
 ight)$ عمودي على المستوي (CD) عمودي
 - H(1;1;-1) هو النقطة H(1;1;-1) هو النقطة العمودي للنقطة H(1;1;-1)

□ التمرين الثاتي: (04 نقاط)

. ($0; \vec{i}; \vec{j}$) المستوي منسوب إلى معلم متعامد ومتجانس

 $z^2 - 2z + 4 = 0$; المعادلة (المركبة المعادلة) عبد عبد الأعداد المركبة الأعداد المركبة المعادلة المركبة المعادلة ا

2, نسمى ع 1 ح حلى هذه المعادلة .

ا) اكتب العدين على الشكل الأسي.

ب) B ، A و C هي النقط من المستوي التي تواحقها على الترتيب:

.
$$z_C = \frac{1}{2} (S + i\sqrt{3}) + z_B = 1 + i\sqrt{3} + z_A = 1 - i\sqrt{3}$$

 $(i^2 - 1)$ يرمز إلى العد المركب الذي يحقق $(i^2 - 1)$

حميد الاطوال AC : AB و BC ثم استنتج طبيعة المثلث ABC.

 $Z = \frac{z_{C}-z_{B}}{z_{A}-z_{B}}$ جد الطويلة وعمدة للعند المركب Z حيث:

k و Z^6 ثم استنتج أن Z^{3k} عدد حقيقي من أجل كل عدد طبيعي Z^3

التمرين الثلث: (05 نقاط)

(وأساسها عديث: عند عند عند عند الأول عند وأساسها عديث:

$$\begin{cases} u_1 + 2u_2 + u_3 = 32 \\ u_1 \times u_2 \times u_3 = 216 \end{cases}$$

1. أ) أحسب عد والأساس به لهذه المتتالية واستنتج الحد الأول عد

ب) أكتب عبارة الحد العام عدد بدلالة عد .

n بالاله $S_n=u_1+u_2+\cdots+u_n$ بالاله $S_n=u_1+u_2+\cdots+u_n$ بالاله (ج

ثم عين العدد الطبيعي s_1 بحيث يكون: 728 - 3.

2. (v_{-}) متتالية عدية معرفة من أجل كل عدد طبيعي غير معدوم 2 كما يلي:

,
$$v_{n+1} = \frac{3}{2}v_n + u_n$$
 y $v_1 = 2$

ا) أحسب ولا و علا.

 $rac{1}{2}$ بين ان (w_n) متتالية هندسية أساسها

ج) أكتب w بدلالة n ثم استنتج v بدلالة n

التمرين الرابع: (07 نقاط):

الجزء الإولى:

 $h(x)=x^2+2x+\ln(x+1)$ دالة عدية معرفة على $\left[-1;+\infty
ight[$ كما يلي: h

. $\lim_{x\to+\infty} h(x)$ $\int_{0}^{\infty} \lim_{x\to-1} h(x)$ $\lim_{x\to-1} h(x)$

 $h'(x) = \frac{x+2(x+2)^2}{x+1} \cdot \left[-1; +\infty \right] \cdot (2 + 1)$

واستنتج اتجاه تغير الدالمة الدوائجز جدول تقيراتها .

x واستنتج إشارة h(x) عسب قيم h(0)

الجزء الثاني :

 $f(x) = x - 1 - \frac{\ln(x+1)}{x+1}$: كما يلي: -1; $+\infty$ على -1; $+\infty$ دالة معرفة على -1; $+\infty$

(o,i,j) المنحني الممثل للدالة j في مستو منسوب إلى معلم متعامد و متجانس (c_j)

المسب النتيجة بياتيا. النتيجة بياتيا $\lim_{x \to -1} f(x)$ أحسب

,
$$\lim_{n\to+\infty}\frac{\ln n}{n}=0$$
 بر هن أن $\lim_{n\to+\infty}\frac{e^t}{n}=+\infty$ بر هن أن $\lim_{n\to+\infty}\frac{\ln n}{n}=+\infty$

. $\lim_{x\to +\infty} f(x)$ استنتج (4

 $ig(C_fig)$ واستنج وجود مستقيم مقارب ماتل للمنحني $\lim_{x o +\infty} [f(x) - (x-1)]$ (ء)

ه) أدرس وضعية المنحني (C_f) بالنسبة إلى المستقيم المقارب الماتل.

يبن أنه من أجل كل x من المجال $f'(x) = \frac{h(x)}{(x+1)^{\frac{1}{2}}} \cdot [-1; +\infty[$ ثم شكل جدول يقيرات الدائة f.

3. بين أن المنحني (C_f) يقطع المستقيم ثو المعلالة y=2 عند تقطة فاصلتها

محصورة بين 3.3 و 3.4

4. ارسم (G_f) .

5. أحسب مساحة الحيز المستوي المحدود بالمنحني (C_F) والمستقيمات التي معادلاتها:

$$x = 1$$
 , $x = 0$, $y = x - 1$

حل الموضوع 2

□ التمرين الأول:

في القضاء المنسوب إلى مطم متعامد ومتجانس ($m{\sigma}_i : \vec{t}_i : \vec{f}_i : \vec{k}_i$) تحتير التقط:

$$D(1;-1;-2) \ J \ C(3;0;-2) \ \cdot \ B(1;-2;4) \cdot A(2;3;-1)$$

2x-y+2z+1=0 وليكن (π) المستوي المعرف بمعادلته الديكارتية:

$$.\overrightarrow{AB}\begin{pmatrix} -1 \\ -5 \\ 5 \end{pmatrix} : \overrightarrow{AB}\begin{pmatrix} 1-2 \\ -2-3 \\ 4+1 \end{pmatrix} \overrightarrow{\phi} \overrightarrow{AB}\begin{pmatrix} x_B - x_A \\ y_B - y_A \\ z_B - z_A \end{pmatrix} .1$$

$$\overrightarrow{AC}\begin{pmatrix} 1 \\ -3 \\ -1 \end{pmatrix} : \overrightarrow{AC}\begin{pmatrix} 3-2 \\ 0-3 \\ -2+1 \end{pmatrix} \overrightarrow{\phi} \overrightarrow{AC}\begin{pmatrix} x_C - x_A \\ y_C - y_A \\ z_C - z_A \end{pmatrix}$$

$$\overset{x_{\overline{AB}}}{\xrightarrow{x_{\overline{AC}}}} \neq \overset{y_{\overline{AB}}}{\xrightarrow{y_{\overline{AC}}}} \overrightarrow{\phi} \overrightarrow{\Rightarrow} \overset{x_{\overline{AB}}}{\xrightarrow{y_{\overline{AC}}}} = \frac{-1}{3} = -1 \cancel{3}$$

أي أن AC و AC غير مرتبطين خطيا إذن النقط C ، B ، A ليست في استقامية الافتراح AC

$$25x_A - 6y_A - z_A - 33 - 50 - 18 + 1 - 33 = 0 : A(2;3;-1).2$$

$$25x_B - 6y_B - z_B = 33 - 25 + 12 - 4 - 33 - 0$$
; $B(1; 2; 4)$

$$25x_B - 6y_D$$
 z_D $33 - 25 + 6 + 2 - 33 = 0$; $D(1; -1; -2)$

25x + 6y + z - 33 = 0 مداثيات التقط $B \cdot A$ و $B \cdot A$ وحداثيات التقط

25x - 6y - z - 33 = 0 ; فن (ABD) معلالة ديكارتية له

الإقتراح 2 : صحيح

$$\overrightarrow{CD} \begin{pmatrix} -2 \\ -1 \\ 0 \end{pmatrix}$$
 يَ $\overrightarrow{CD} \begin{pmatrix} x_D - x_C \\ y_D - y_C \\ z_D - z_C \end{pmatrix}$ هو (CD) هو (CD) أي (CD) أي (CD)

و شعاع ناظمي للمستوي (π) هو (2; -1; 2) ه

يكون المستقيم (CD) عموديا على المستوي (π) اذا كان \overline{CD} و \overline{ri} مرتبطين خطيا .

بما أن $\frac{-2}{2} \neq \frac{-3}{2}$ فإن \overline{CD} و \overline{n} غير مرتبطين خطيا.

الأفراع (CD) أيس عموديا على المستوي (π) الافتراع (D)

H(1;1;-1) هو النقطة B على π المسقط العمودي تلتقطة B

 $B\vec{H}$ نكون النقطة $m{H}(1;1;-1)$ هي المسقط العدودي للنقطة $m{B}$ على $m{n}$ إذا كان $m{H}(1;1;-1)$ نظميا للمستوي $m{\pi}$ ؛ أي إذا كان $m{H}$ و $m{n}$ مرتبطين خطيا .

$$\overrightarrow{n}(2;-1;2)$$
 5 $\overrightarrow{BH}\begin{pmatrix} 0\\3\\-5 \end{pmatrix}$ $\downarrow \mid \overrightarrow{BH}\begin{pmatrix} x_R-x_B\\y_R-y_B\\z_R-z_B \end{pmatrix}$

و $\frac{3}{1} \pm \frac{0}{2} \pm \frac{3}{1}$ إذن $\frac{BH}{2}$ و $\frac{BH}{2}$ غير مرتبطين خطيا , إذن H(1;1;-1) ليست المسقط العمودي للنقطة H(n) على H(n) , فالاقتراح 4 خاطئ

☐ التمرين الثانى:

ر. حل المعلالة $z^2 - 2z + 4 = 0$, حل المعلالة

: المعادلة علين .
$$\Delta = (-2)^2 - 4 imes 1 imes 4 - -12 - 12 i^2 - \left(2 i \sqrt{3}
ight)^2$$

$$z_2 = \frac{2 - 2i\sqrt{3}}{2} = 1 - i\sqrt{3}$$
 $z_1 = \frac{2 + 2i\sqrt{3}}{2} = 1 + i\sqrt{3}$

 Z_{2}) الشكل الأسي لكل من Z_{3} و Z_{3} .

$$z_1 = 1 + i\sqrt{3} = 2\left(\frac{1}{2} + i\frac{\sqrt{3}}{2}\right) = 2\left(\cos\frac{\pi}{3} + i\sin\frac{\pi}{3}\right) = 2e^{i\frac{\pi}{3}}$$

$$z_{2} = 1 \cdot i\sqrt{3} = 2\left(\frac{1}{2} \cdot i\frac{\sqrt{3}}{2}\right) = 2\left(\cos(\frac{\pi}{3}) + i\sin(-\frac{\pi}{3})\right) = 2e^{-i\frac{\pi}{3}}$$

ب) B ، A و C هي النقط من المستوي التي لواحقها على الترتيب:

$$z_{c} = \frac{1}{2}(5 + i\sqrt{3})$$
 : $z_{B} = 1 + i\sqrt{3}$: $z_{A} = 1 - i\sqrt{3}$

$$AB = |z_B - z_A| = |1 + i\sqrt{3} - 1 + i\sqrt{3}| = |2i\sqrt{3}| = 2\sqrt{3}$$

$$AC = |z_C - z_A| = \left| \frac{1}{2} \left(5 + i\sqrt{3} \right) - 1 + i\sqrt{3} \right| = \left| \frac{3}{2} - \frac{3}{2} i\sqrt{3} \right| = 3$$

$$BC = |z_C - z_B| = \left| \frac{1}{2} \left(5 + i\sqrt{3} \right) - 1 - i\sqrt{3} \right| = \left| \frac{3}{2} - \frac{4}{2} i\sqrt{3} \right| = \sqrt{3}$$

 $AC^2 + BC^2 = AB^2 \ \varphi^{\dagger} AC^2 + BC^2 = 9 + 3 - 12 \ J \cdot AB^2 = 12$

حسب المبرهنة العصية تفيتاغورس ؛ المثلث ABC قائم في C.

$$Z = \frac{x_0 - x_0}{x_0 - x_0}$$
 : $Z = \frac{x_0 - x_0}{x_0 - x_0}$ الطويلة وعددة للعد المركب $Z = \frac{x_0 - x_0}{x_0 - x_0}$

$$Z = \frac{\pi_C - \pi_B}{\pi_A - \pi_B} = \frac{\frac{1}{2}(5 + i\sqrt{3}) - 1 - i\sqrt{3}}{1 - i\sqrt{3} - 1 - i\sqrt{3}} = \frac{\frac{3}{2} \cdot i\frac{\sqrt{3}}{2}}{-2i\sqrt{3}} = \frac{1}{4}(1 + i\sqrt{3})$$

$$|Z| = \frac{1}{2}$$
 : $|Z| = \frac{1}{4} |1 + i\sqrt{3}| = \frac{1}{4} \times 2 = \frac{1}{2}$

$$arg(Z) = \frac{\pi}{3} [2\pi] \phi^{\dagger} q = \frac{\pi}{3} [2\pi] \dot{\phi}^{\dagger}$$
 $sinq = \frac{\sqrt{3}}{2}$ $find cosq = \frac{1}{2}$

: د. لدينا
$$Z = \frac{1}{2} e^{i \frac{\pi}{4}}$$
 إذن

$$Z^3 = \binom{1}{2}^3 e^{i\frac{3\pi}{3}} - \binom{1}{2}^3 e^{i\pi} = \binom{1}{2}^3$$

$$Z^6 = \left(\frac{1}{2}\right)^6 e^{i\frac{6\pi}{3}} = \left(\frac{1}{2}\right)^6 e^{i2\pi} - \left(\frac{1}{2}\right)^6$$

$$z^{3k} = \left(\frac{1}{2}\right)^{3k} e^{i\frac{3k\pi}{3}} = \left(\frac{1}{2}\right)^{3k} e^{ik\pi}$$

$$e^{ik\pi} = cosk\pi + isink\pi$$
 : نام ان

و من أجل كل عدد طبيعي
$$k$$
 و من أجل كل عدد طبيعي k و $sink\pi=0$ ؛ k و من أجل كل عدد طبيعي k

$$k$$
 بن من اجل کل عدد طبیعي $Z^{3k}=\left(rac{1}{2}
ight)^{3k}cosk\pi=\left(rac{1}{8}
ight)^{k}cosk\pi=\left(-rac{1}{8}
ight)^{k}$ عدد مقیقی Z^{3k}

□ التعرين الثالث:

منتالية هندسية متزايدة تماما حدها الأول u_n وأساسها q حيث:

$$\begin{cases} u_1 + 2u_2 + u_3 = 32 \\ u_1 \times u_2 \times u_3 = 216 \end{cases}$$

 $u_1 imes u_3 = u_2^2$ ل $u_1 imes u_2 imes u_3 = 216$; نابان ; u_2 بالم

 $u_2 = 6$ رمنه $u_2^3 = 216$ (نن)

حساب الأساس q:

 $\left\{ egin{align*} u_1 + 12 + u_3 = 32 \ u_1 + 12 + u_3 = 32 \ \end{array}
ight.$ الذن الجعلة السابقة تكتب على الشكل $u_2 = 6$

 $\begin{cases} u_1 + u_1 q^2 = 20 \\ u_1 \times u_1 q^2 = 36 \end{cases} \quad \text{if} \quad u_3 - u_1 \times q^2 \quad \text{if} \quad \begin{cases} u_1 + u_3 = 20 \\ u_1 \times u_3 = 36 \end{cases} \quad \text{if} \quad \text{if}$

 $u_1 = \frac{6}{q}$ بن $u_1 q = 6$ بن $(u_1 q)^2 - 36$ بن $u_1 \times u_1 q^2 = 36$ بن

بالتعريض في المعاملة $u_1 + u_1 q^2 - 20$ نجد بعد التبسيط :

نهذه المعادلة حلين هما $rac{1}{3}$ و $3q^2$ الهذه المعادلة حلين هما $rac{1}{3}$ و يما أن المتتالية

q=3 متزايدة تماما فإن: q=3

 $u_1 = \frac{6}{q} = \frac{6}{3} = 2 : u_1$ عمان

. $u_n - u_1 imes q^{n-1} - 2 imes 3^{n-1}$; ب q^{n-1} والحد العام

 $: n ext{ 4 N } + S_n = u_1 + u_2 + \dots + u_n$ بدلاله $: S_n = u_1 + u_2 + \dots + u_n$ (ج

 $S_n = u_1 + u_2 + \dots + u_n = u_1 \frac{q^{n-1}}{q-1} = 2 \frac{3^{n-1}}{3-1} = 3^n - 1$

 $S_{m} = 728$ غيين n بحيث $s_{m} = 728$

 $3^{m} = 729$ gi $3^{m} \cdot 1 = 728$ alia $S_{m} = 728$

2 . (س) متتالية عدية معرفة من أجل كل عدد طبيعي غير معدوم 22 كما يلي :

$$v_{n+1} = \frac{3}{2}v_n + u_n$$
 $v_1 = 2$

.
$$v_2 = 5$$
 نان $v_2 = \frac{3}{2}v_1 + u_1 = \frac{3}{2} \times 2 + 2 = 3 + 2 = 5$ (ا

.
$$v_3 = \frac{27}{2}$$
 (i) $v_3 = \frac{3}{2}v_2 + u_2 = \frac{3}{2} \times 5 + 6 = \frac{25}{2} + 6 = \frac{27}{2}$

$$w_{n+1} = \frac{\frac{3}{2}v_n + u_n}{3u_n} - \frac{2}{3}$$
 (4in) $w_{n+1} = \frac{v_{n+1}}{u_{n+1}} - \frac{2}{3}$ (4) $w_n = \frac{v_n}{u_n} - \frac{2}{3}$ (4)

$$w_{n+1} = \frac{1}{2} \times \frac{v_n}{u_n} - \frac{1}{3}$$
 ; diaj $w_{n+1} = \frac{1}{2} \times \frac{v_n}{u_n} + \frac{1}{3} - \frac{2}{3}$; ellilly

$$w_{n+1} = \frac{1}{2}w_n$$
 الفيرا: $w_{n+1} = \frac{1}{2}\left(\frac{v_n}{u_n} - \frac{2}{3}\right)$ الفيرا: الفيرا:

$$w_1 = rac{v_1}{u_1} - rac{3}{2} - rac{2}{2} - rac{3}{3} - rac{1}{3}$$
 إذن (w_n) منتالية هندسية أساسها $rac{1}{2}$ وحدها الأول

$$\mathbb{Z}^{n} * *\mathbb{Z}^{n \times n} \times q^{n-1} = \frac{1}{2} \times \left(\frac{1}{2}\right) \qquad (4)$$

$$v_n = u_n w_n + \frac{2}{3} u_n$$
 if $\frac{v_n}{u_n} = w_n + \frac{2}{3} \text{ day } w_n = \frac{v_n}{u_n} - \frac{2}{3}$

.
$$v_n = (2 \times 3^{n-1}) \times \left(\frac{1}{3} \times \left(\frac{1}{2}\right)^{n-1}\right) + \frac{2}{3} \times 2 \times 3^{n-1}$$

$$v_{\rm m} = \frac{2}{3} \left(\frac{3}{2}\right)^{m-1} + \frac{4}{3} \times 3^{m-1}$$
 (63)

🔲 التمرين الرابع:

الجزء الأول :

$$h(x) = x^2 + 2x + \ln(x+1)$$
: كما يلي -1 ; $+\infty$ عدية معرفة على h

$$\lim_{\substack{x \to 0 \\ x \to 0}} (\ln x) = -\infty \quad \text{J} \quad \lim_{\substack{x \to -1 \\ x \to -1}} (x+1) = 0^+ \quad \text{J} \quad \lim_{\substack{x \to -1 \\ x \to -1}} (x^2 + 2x) = -1.1$$

.
$$\lim_{x \to -1} h(x) = -\infty$$
 : يالتالي بالجمع نجد $\lim_{x \to -1} \ln(x+1) = -\infty$ بالتالي بالجمع نجد

$$\lim_{x \to +\infty} (x+1) = +\infty \quad \text{iim} \quad (x^2 + 2x) = +\infty$$

$$\lim_{x \to +\infty} \ln(x+1) = +\infty \text{ if } \lim_{X \to +\infty} \ln X = +\infty \text{ }$$

$$\lim_{x\to+\infty}h(x)=+\infty \text{ with } y$$

$$h'(x) = 2x + 2 + \frac{1}{x+1} = 2(x+1) + \frac{1}{x+1} = \frac{2(x+1)^2 + 1}{x+1}$$

$$h'(x) = \frac{2(x+1)^2+1}{x+1} \cdot \left[-1 ; +\infty \right]$$
 نان لکل x من $x \to 1 + \infty$

$$2(x+1)^2+1>0$$
 و $x+1>0$ و $x+1>0$ و $x+1>0$ د اتهاه تغیر الدالة x الكل x من x

$$h'(x)>0$$
 ، $\left[-1;+\infty \right]$ بذن لكل x من

جدول تغيرات الدالة لد :

$$. h(0) - 0^2 + 2(0) + ln(0+1) = 0 (.3)$$

(شارة (h(x):

| x | -1 | | 0 | | +∞ |
|------|----|---|---|---|----|
| h(x) | | _ | 0 | + | |

الجزء الثاني :

$$f(x) = x - 1 - rac{\ln(x+1)}{x+1}$$
 : كما يلي $f(x) = x - 1 - rac{\ln(x+1)}{x+1}$: كما يلي $f(x) = x - 1 - rac{\ln(x+1)}{x+1}$

(o; i; j') المنطني الممثل للدالة j في مستو منسوب إلى مطم متعامد و منجانس (c_j)

ان بانينا:
$$\lim_{x \to -1} (x-1) = -2$$
 (أ. .1

$$\lim_{\substack{>\\x\to -1}} \ln(x+1) = -\infty \quad \text{if} \quad \lim_{\substack{>\\x\to 0}} \ln x = -\infty \quad \text{if} \quad \lim_{\substack{>\\x\to -1}} (x+1) = 0^+$$

.
$$\lim_{\substack{x \to -1 \\ x \to -1}} f(x) = +\infty$$
 و بالنسمة نجد: $\lim_{\substack{x \to -1 \\ x \to -1}} \frac{\ln(x+1)}{x+1} = -\infty$

التقسير البياني: المستقيم ذو المعادلة: x=-1 عقارب للمنحني (f) .

$$\lim_{w\to+\infty}\frac{\lim}{w}=\lim_{t\to+\infty}\frac{t}{e^t}=\lim_{t\to+\infty}\frac{1}{\left(\frac{e^t}{t}\right)}=0 \ (\forall t\in\mathbb{R}^n)$$

$$\lim_{s \to +\infty} \frac{\ln(s+1)}{s+1} = 0$$
 عب النترجة السابقة $\lim_{s \to +\infty} (x-1) = +\infty$ (ج

$$\lim_{x\to +\infty} f(x) = +\infty$$
 ; إذن بالجمع نجد

$$\lim_{x\to +\infty} [f(x)-(x-1)] = \lim_{x\to +\infty} \frac{\ln(x+1)}{x+1} = 0 \quad (4)$$

$$+\infty$$
 عند (C_f) المستقيم ذو المعادلة $y=x-1$ عند $y=x-1$

: بالنسبة المستقيمة المقارب الماتل (C_f) وضعية (Δ

ين
$$f(x)-(x-1)$$
 اشارة $f(x)-(x-1)=rac{\ln(x+1)}{x+1}$ بن $f(x)-(x-1)=rac{\ln(x+1)}{x+1}$ بن $f(x)-(x-1)=rac{\ln(x+1)}{x+1}$ بن $f(x)$

x=0 معناه $\ln(x+1)=\ln 1$ آي $\ln(x+1)=0$ معناه $\ln(x+1)=0$ معناه $\ln(x+1)>1$ آي $\ln(x+1)>0$ معناه $\ln(x+1)>0$

| x . | -1 | 0 | | +00 |
|------------|----|---|---|-----|
| f(x)-(x-1) | _ | 0 | + | |

. أن : على [-1;0] يقع تحت المستقيم المقارب المائل المائل المائل :

. على $]0;+\infty[$ على يقع فوق المستقيم المقارب المائل

$$A(0;-1)$$
 يقطع المستقيم المقارب المائل في النقطة $\left(C_{f}
ight)$

2. من أجل كل عدد حقيقي عد من المجال] 1 - 1 ; +00 من أجل كل

$$f'(x) = 1 - \frac{\frac{1}{x+1}(x+1) - 1 \times \ln(x+1)}{(x+1)^2} = 1 - \frac{1}{(x+1)^2} \frac{\ln(x+1)}{(x+1)^2} = \frac{(x+1)^2 - 1 + \ln(x+1)}{(x+1)^2}$$

$$f'(x) = \frac{x^2 + 2x + 1 - 1 + \ln(x + 1)}{(x + 1)^2} = \frac{x^2 + 2x + \ln(x + 1)}{(x + 1)^2} = \frac{h(x)}{(x + 1)^2}$$

h(x) أشارة f'(x) من إشارة

| x | -1 | 0 | | +00 |
|-------|-----|------|-----|-----|
| f'(x) | _ | 0_ | + | |
| f(x) | +00 | -1 1 | ,,, | +00 |

3. الدالة مستمرة ومتزايدة تماما على المجال [3,3; 3,4] .

f(x) = 2 إذن حسب مير هنة القيم المتوسطة للمعادلة f(3,3) < 2 < f(3,4)

تقبل حلا وحيدا على المجال [3,3 ; 3,4] ؛ أي أن المنحني (6) يقطع المستقيم ذي المعادلة y=2 عند نقطة فاصلتها محصورة بين 3,3 و 3,4.

4. رسم المتحلى (C) :

5 - المساحة :

$$A = \int_0^1 [(x-1) - f(x)] dx = \int_0^1 \frac{\ln(x+1)}{x+1} dx$$

$$A = \left[\frac{1}{2} [\ln(x+1)]^2\right]_0^1 = \frac{1}{2} (\ln 2)^2 \quad u.a$$

$$(u'u) \frac{\ln(x+1)}{\ln(x+1)}$$

الموضوع 3 - يكالوريا الجزائر 2008

التمرين الأول: (4.5 نقطة)

 $z^2 - (1+2i)z - 1 + i = 0$: المعادلة ($z^2 - (1+2i)z - 1 + i = 0$ محل في مجموعة الأعداد المركبة . $|z_1| < |z_2|$ مرمز للطين ب $|z_1| < |z_2|$ عيث:

بين أن 2008 (عدد حقيقي،

د، المستوي منسوب إلى معلم متعامد ومتجانس (C ; \vec{v}) . لتكن B ، A و C نقط المستوى التي لاحقاتها على الترتبب 1 ؛ 21 و 22 .

 $Z = \frac{z_2 - 1}{z_2 - 1}$ ليكن Z العدد المركب حيث

ا) انطلاقًا من التعريف: $e^{i\theta} = cos\theta + isin\theta$ ومن الخاصية: . $rac{e^{i heta_1}}{i heta_2}=e^{i(heta_1- heta_2)}$ أن $e^{-i heta}=rac{1}{i heta}$ أن أن ير $e^{i(heta_1+ heta_2)}=e^{i heta_1} imes e^{i heta_2}$

حرث $heta_1$ و $heta_2$ اعداد حقیقیة.

ب) أكتب 2 على الشكل الأسي .

ج) أكتب Z على الشكل المثلثي واستنتج أن النقطة C هي صورة النقطة B بتشابه مباشر
 مركزه A يطلب تعيين زاويته ونسبته .

(ملاحظة:بعد سنة 2008 معاملات معادلات د 2 تكون حقيقية)

□ التمرين الثاني: (04 نقاط)

. $(o: \vec{\imath}: \vec{j}: \vec{k})$ الفضاء منسوب إلى معلم متعامد ومتجانس

x + 2y - z + 7 = 0 نعتبر المستوي (P) الذي معادلته:

C(-1;-2;2) والنقط B(3;2;0) A(2;0;1) النقط

1- تحقق أن النقط B ، A و C ليست في استقامية ، ثم بين أن المعادلة الديكارتية

y+2z 2 = 0 (ABC) للستوي

 (Δ) متعامدان ، ثم عين تمثيلا وسيطيا للمستقيم (P) و (ABC) متعامدان ، ثم عين تمثيلا وسيطيا للمستقيم (P) مستقيم تقاطع (P) و (ABC).

ب. أحسب المسافة بين النقطة κ والمستقيم (Δ).

عدان حقیقیان eta مرجح الجملة $\{(A\,,1)\,;\,(B\,,lpha\,)\,;\,(C\,;\,eta\,)\}$ عدان حقیقیان a+lpha+eta عدان حقیقیان a+lpha+eta

عين عه حتى تنتمي النقطة G الى المستقيم (A)

التمرين الثالث: (04 نقاط)

 $f(x) = \frac{x+2}{x+2}$ إلى المعرفة على المجال f(x) = 1 بالعبارة: $f(x) = \frac{x+2}{x+2}$ المعرفة على المجال المعرفة على الم

أ. بين أن الدالة ع متزايدة تعاما على 1.

I بين أنه من أجل كل عند حقيقي x من المجال I ، f(x) ينتمي الى I

 $u_{n+1} = f\left(u_n
ight)$ و $u_0 = rac{3}{2}$ كما يأتى: $u_0 = rac{3}{2}$ و $u_{n+1} = 0$ و u_n -2

أ. برهن بالتراجع أنه من أجل كل عدد طبيعي عد عديد ينتمي إلى 1.
 ب. أدرس اتجاه تغير المتتالية (عد) ، ثم استثنج أنها متقاربة .

. $u_n = 1 + \frac{1}{\left(\frac{3}{2}\right)^n + 1}$ ، n نبل کل عدد طبیعي ، n عدد طبیعي . -3

🛘 التمرين الرابع: (07.5 نقطة)

المعال | -2; +∞ | المتغير الحقيقي x المعرفة على المجال | -2; +∞ | كما يأتي:

عدان حقیقیان. $f(x) = (ax+b)e^{-x} + 1$

1cm المنحتي الممثل للدائة f في معلم متعامد ومتجانس (C_j) وحدة الطول (C_f)

عين فيمتي lpha و lpha حتى تكون النقطة A(-1;1) تنتمي إلى $egin{pmatrix} C_f \end{pmatrix}$ ومعامل توجيه المماس عند A يساوي (-e) .

نعتبر الدائة العدبية للمتغير الحقيقي x المعرفة على المجال -2; $+\infty$ كما يأتي: II $g(x)=(-x-1)e^{-x}+1$

. و $\left(C_{g}
ight)$ تمثيلها البياني في نفس المعلم السابق

 $(\lim_{u o -\infty}ue^u=0$ وفسر هذه النثيجة بياتيا $\lim_{x o +\infty}g(x)=1$) بين أن: $\lim_{x o +\infty}g(x)=1$

ب) أدرس تفيرات الدالة ع ، ثم أنشيء جدول تغيراتها .

. بين أن المنحني $\left(C_{g}
ight)$ يقبل نقطة الطاف I يطنب تعيين إحداثييها

، I عند النقطة المماس للمنحني (C_{α}) عند النقطة ا

 $\left(C_{g} \right)$ ارسم (4

و) H الدالة العدية المعرفة على] + ; 2 -] كما يأتي:

. حيث $oldsymbol{lpha}$ عدان حقيقيان $H(x)=(lpha x+oldsymbol{eta})e^{-x}$

- $x\mapsto g(x)-1$ و eta بحيث تكون H دالة أصلية للدالة lpha و eta
 - استنتج الدالة الأصلية للدالة ع والتي تنعم عند القيمة 0.

 $.k(x)=g(x^2)$ كما يأتي: $[-2;+\infty]$ على الدالة المعرفة على $[-2;+\infty]$

باستعمال مشتقة دالة مركبة ، عين اتجاه تغير الدالة ﴿ ثُم شكل جدول تغيراتها .

حل الموضوع 3

التعرين الأول:

$$\Delta = (l+2i)^2 - 4(-1+i) = 1-4+4i+4 - 4i-1$$
: (1)

$$z'' = \frac{1+2i+1}{2} = 1+i \quad y \quad z' = \frac{1+2i-1}{2} = i \quad (0)$$

$$z_2 = 1 + i$$
 y $z_1 = i$ y $|z''| = \sqrt{1^2 + 1^2} = \sqrt{2}$ y $|z'| = 1$

ثنین أن
$$\frac{z_1}{z_2}$$
عد حنیتی:

$$arg(1+i) = \frac{\pi}{4} [2\pi]$$
 $|1+i| = \sqrt{2}$
 $|1+i| = \frac{z_1}{z_2} = \frac{i}{1+i} = \frac{i(1-i)}{(1+i)(1-i)} - \frac{1+i}{2}$

$$\left(\frac{z_1}{z_2}\right)^{2008} = \left(\frac{\sqrt{2} e^{\frac{\pi}{4}}}{2}\right)^{2008} = \left(\frac{4e^{i\pi}}{16}\right)^{502} = \left(-\frac{1}{4}\right)^{502} = \frac{1}{4^{502}}$$

طريقة ثاتية :

$$\left(\frac{z_1}{z_2}\right)^{2008} = \left(\frac{1+i}{2}\right)^{2008} = \left(\frac{(1+i)^2}{4}\right)^{1004} = \left(\frac{z_i}{4}\right)^{1004} = \left(\left(\frac{i}{2}\right)^2\right)^{502}$$

$$= \left(\frac{1}{4}\right)^{502} = \frac{1}{4^{502}}$$

2. أ . البنا:

$$e^{-i\theta} = \cos(-\theta) + i\sin(-\theta) - \cos\theta - i\sin\theta$$

$$\frac{1}{e^{i\theta}} = \frac{1}{\cos\theta + i\sin\theta} = \frac{\cos\theta - i\sin\theta}{(\cos\theta + i\sin\theta)(\cos\theta - i\sin\theta)} = \frac{\cos\theta - i\sin\theta}{\cos^2\theta + \sin^2\theta}$$
$$= \cos\theta - i\sin\theta$$

 $e^{-i\theta}=rac{1}{e^{i\theta}}$: زنا

ولدينا كذنكج

$$\cdot \frac{e^{i\theta_1}}{e^{i\theta_2}} = e^{i\theta_1} \times \frac{1}{e^{i\theta_2}} = e^{i\theta_1} \times e^{-i\theta_2} = e^{i\theta_1} \times e^{i(-\theta_2)} = e^{i(\theta_1 - \theta_2)}$$

ب) الشكل الأسى للعد 2 :

$$Z = \frac{x_2 - 1}{x_1 - 1} = \frac{i}{-1 + i} = \frac{e^{i\frac{\pi}{2}}}{\sqrt{2}e^{i\frac{2\pi}{4}}} = \frac{\sqrt{2}}{2}e^{i\left(\frac{\pi}{2} - \frac{3\pi}{4}\right)} - \frac{\sqrt{2}}{2}e^{-i\frac{\pi}{4}}$$

.
$$Z=rac{\sqrt{2}}{2}\,e^{-irac{\pi}{4}}-rac{\sqrt{2}}{2}\Big(cos\left(-rac{\pi}{4}
ight)+isin\left(-rac{\pi}{4}
ight)\Big):Z$$
 جـ) الشكل المثلثي للعند $Z=\frac{\sqrt{2}}{2}\,e^{-irac{\pi}{4}}$

- استنتاج أن النقطة C هي صورة H بتشايه مياشر مركزه A يطلب تعيين زاويته ونسبته:

$$z_{\mathcal{C}} - z_{A} = \frac{\sqrt{2}}{2} e^{-i\frac{\pi}{4}} (z_{B} - z_{A})$$
 $\text{ if } \frac{z_{C} - z_{A}}{z_{B} - z_{A}} = \frac{z_{2} - 1}{z_{1} - 1} = \frac{\sqrt{2}}{2} e^{-i\frac{\pi}{4}}$

النقطة C هي صورة B بالتشايه المياشر الذي مركزه A وزاويته C وتسيته إذن النقطة C

🔲 التمرين الثاني:

$$\overrightarrow{AB}(1;2;-1) \quad \varphi^{\dagger} \quad \overrightarrow{AB}(x_B - x_A; y_B - y_A; z_B - z_A) \quad (1)$$

$$\overrightarrow{AC}(-3;-2;1) \quad \varphi^{\dagger} \quad \overrightarrow{AC}(x_C - x_A; y_C - y_A; z_C - z_A)$$

لدينا $\frac{2}{2} \pm \frac{1}{3}$ إنن الشعاعان $\frac{1}{AB}$ و $\frac{1}{AC}$ غير مرتبطين خطيا ومنه النقط B:A و C ليست في استقامية أي أنها تعين مستويا .

. y + 2z - 2 = 0 هي (ABC) . التحقق أن المعادلة الديكارتية للمستوي

$$y_A + 2z_A - 2 = 0 + 2 \times 1 - 2 = 2 - 2 = 0$$
 ; $A(2;0;1)$

$$y_B + 2z_B - 2 = 2 + 2 \times 0 - 2 = 2 - 2 = 0$$
 ; $B(3;2;0)$

$$y_c + 2z_c - 2 = -2 + 2 \times 2 - 2 = 4 - 4 = 0$$
 : $C(-1, -2, 2)$

إحداثيات النقط A:A و C تحكن المعادلة C=2=0+y و بالتالي هي معادلة النمستوي (ABC) .

2- أ) التحقق أن (ABC) عمودي على (P):

$$(ABC): y+2z-2=0$$
 $y(P): x+2y-z+7=0$

ق ين المستوي $n^i(0;1;2)$ و (P) و المستوي $\vec{n}(1;2;-1)$ المستوي المستوي الجداء السلمي للشعاعين:

$$\vec{n} \cdot \vec{n'} = 1 \times 0 + 2 \times 1 + (-1) \times 2 = 0 + 2 - 2 = 0$$
 الدينا:

(أن \vec{n} عمودي على \vec{n} وبالتالي \vec{n} و (ABC) متعامدان.

:(ABC) و (P) الناتج من تقاطع (ABC) و (ABC)

$$\begin{cases} x + 2y - z + 7 = 0 \\ y + 2z - 2 = 0 \end{cases}$$
 معرف بالجملة (Δ)

$$\begin{cases} x = 5z - 11 \\ y = -2z + 2 \end{cases} \text{ or } \begin{cases} x = -2(-2z + 2) + z - 7 \\ y = -2z + 2 \end{cases} \text{ (a)}$$

$$t \in \mathbb{R}$$
يوضع $z = t + 5t$ حيث $z = t$ حيث $z = t$ حيث $z = t$

ب- المسافة بين النقطة A والمستقيم (Δ):

(ABC) المساقة بين A و (Δ) تساوي المساقة بين A و (P) لأن A تنتمي إلى المستوي (Δ) و (ABC) و (ABC) متعامدان .

ومنه المسقط العمودي للنقطة A على (P) هو نقسه المسقط العمودي للنقطة A على المستقيم (Δ) ويكون:

.
$$\delta(A,(\Delta)) = \delta(A,(P)) = \frac{|2+2\times 0-3+7|}{\sqrt{1+4+1}} = \frac{8}{\sqrt{6}} = \frac{4\sqrt{6}}{3}$$

. $\{(A,1):(B,\alpha):(C:\beta)\}$ مرجح الجملة $\{(A,1):(B,\alpha):(C:\beta)\}$

$$\begin{cases} x_G = \frac{x_A + \alpha x_B + \beta x_C}{1 + \alpha + \beta} = \frac{2 + 3\alpha - \beta}{1 + \alpha + \beta} \\ y_G = \frac{y_A + \alpha y_B + \beta y_C}{1 + \alpha + \beta} = \frac{0 + 2\alpha - 2\beta}{1 + \alpha + \beta} = \frac{2\alpha - 2\beta}{1 + \alpha + \beta} \\ z_G = \frac{z_A + \alpha z_B + \beta z_C}{1 + \alpha + \beta} = \frac{1 + 0 \times \alpha + 2\beta}{1 + \alpha + \beta} = \frac{1 + 2\beta}{1 + \alpha + \beta}$$

G تتتمي إلى (Δ) إذن G تتتمي إلى المستوي (P) (لاحظ أن (Δ) محتوى في (P)) إثن:

$$\frac{2+3\alpha}{1+\alpha+\beta} + 2 \times \frac{2\alpha-2\beta}{1+\alpha+\beta} - \frac{1+2\beta}{1+\alpha+\beta} + 7 = 0 \quad \text{if } x_G + 2y_G - z_G + 7 = 0$$

$$\frac{7\alpha + 7\beta + 1}{1 + \alpha + \beta} + \frac{7\alpha + 7\beta + 7}{1 + \alpha + \beta} = 0$$
 ومنه:
$$\frac{7\alpha - 7\beta + 1}{1 + \alpha + \beta} + 7 = 0$$
 دمنه

$$\alpha=\frac{-4}{7}$$
 (منه: $0=8+8=0$ وبالتلي: $\frac{14\alpha+8}{1+\alpha+\beta}=0$

ملاحظة : هناك طرق أخرى لإيجاد العدد عد.

التمرين الثالث:

$$f'(x) = \frac{1 \times (-x+4) - (-1)(x+2)}{(-x+4)^2} = \frac{6}{(-x+4)^2}$$
 د کال x من f د اکال x من (1

انن ، لكل x من I ، 0 ، I ومنه f متزاردة تماما على I

 $f(1) \leq f(x) \leq f(2)$ ب $f(1) \leq f(x) \leq f(2)$ فإن $f(2) \leq f(3)$ ب الآن إذا كان $f(2) \leq f(3)$ و $f(3) \leq f(3) \leq f(3)$ أي $f(3) \leq f(3) \leq f(3)$ و $f(3) \leq f(3) \leq f(3)$

إذن لكل عد من 1 ، (عد) ليتتمي إلى 1 .

2. أ) البرهان بالتراجع أنه من أجل كل عدد طبيعي عد ، يه ينتمي إلى 1.

n=0 المرحلة 1: الما n=0 من أجل n=0 و $1 o rac{3}{2}$ إثن n=0 المرحلة n=0 المرحلة n=0 وثير هن أن n=0 وثير هن أن n=0 المرحلة n=0 : نقرض أن n=0 وثير هن أن n=0 المرحلة n=0 :

 $u_n \in I$ این حسب 1) ب. فإن $f(u_n) \in I$ اي $f(u_n) \in I$. إذن الخاصية وراثية $u_n \in I$. الخلاصة : الخاصية صحيحة من أجل n = 0 ووراثية ، إذن من أجل كل عند طبيعي n ، n ينتمي إلى n .

ب. انجاه تغير المنتالية (س):

$$u_{n+1} - u_n = f(u_n) - u_n = \frac{u_{n+2}}{u_{n+4}} - u_n = \frac{u_n^2 \cdot 3u_{n+2}}{-u_n + 4} = \frac{(u_{n-1})(u_n - 2)}{-u_n + 4}$$

الدينا: من اجل كل عدد طبيعي عد ، ويتمي إلى 1 أي لكل عدد طبيعي مر

وبالنالي البسط سالب $u_n-2 \leq 0$ و $u_n-1 \geq 0$ ومنه $1 \leq u_n \leq 2$

أي $-2 \le -2$ وبالتالي المقام موجب $-2 \le -2$

بن $u_{n+1} - u_n \le 0$ بناقصة.

نتيجة: المنتالية (س) متناقصة ومحدودة من الاسفل بالعد 1 إذن (س) متقاربة.

. $u_n - 1 + \frac{1}{\binom{2}{n} + 1}$: 22 عد طبیعي نه من أجل كل عد أجل أ. البرهان بالتراجع أنه من أجل كل عد طبیعي

.
$$u_0 - 1 + \frac{1}{\binom{3}{3} + 1} = 1 + \frac{1}{2} = \frac{3}{2}$$
 ، $n = 0$ نمز دا المرحلة الم

n = 0 إذن الخاصية صحيحة من أجل (أ

$$u_{n+1} = 1 + \frac{1}{\left(\frac{3}{2}\right)^{n+1}+1}$$
 ونيرهن أن $u_n = 1 + \frac{1}{\left(\frac{3}{2}\right)^{n}+1}$: غفرض أن $u_{n+1} = 1 + \frac{1}{\left(\frac{3}{2}\right)^{n}+1}$

$$u_{n+1} = f(u_n) = \frac{u_n+2}{-u_n+4} = \frac{\frac{1+\frac{1}{\binom{3}{2}}n+2}{\binom{3}{2}+1}}{-\frac{1}{2}\frac{1}{\binom{\frac{1}{2}}{2}}+1} = \frac{3+\frac{1}{\binom{3}{2}}^{\frac{1}{2}}+1}{3-\frac{1}{\binom{3}{2}}^{\frac{3}{2}}+1} = \frac{3\binom{\frac{3}{2}}{2}^{\frac{3}{2}}+4}{3\binom{\frac{3}{2}}{2}^{\frac{3}{2}}+2} \quad \text{(i.i.)}$$

$$=\frac{3\left(\frac{3}{2}\right)^{\frac{n}{2}+2+2}}{3\left(\frac{3}{2}\right)^{\frac{n}{2}+2}}=1+\frac{2}{3\left(\frac{3}{2}\right)^{\frac{n}{2}+2}}=1+\frac{2}{2\left(\frac{3}{2}\left(\frac{3}{2}\right)^{\frac{n}{2}+1}\right)}=1+\frac{1}{\left(\frac{3}{2}\right)^{\frac{n}{2}+1}+1}$$

إذن الخاصية وراثية.

خلاصة الخاصية وراثية وصحيحة من أجل ع = م ومنه:

.
$$u_{m} = 1 + \frac{1}{\binom{3}{2} + 1}$$
 بن اجل کل عدد طبیعي m بناند

$$\lim_{n\to+\infty}\frac{1}{\binom{3}{2}+1}=0\quad \text{griding}\ \left(\frac{3}{2}>1\right) \lim_{n\to+\infty}\left(\frac{3}{2}\right)^n=+\infty\quad .$$

 $\lim_{m\to +\infty} u_m = 1$ (نَانَ)

🔲 التمرين الرابع:

ا) تعیین قیمتی a و b حتی تکون النقطة A(-1;1) تئتمی إلی A(-1;1) ومعامل توجیه المماس له عند A بساوی (-a) .

$$a=b$$
 ; $arphi$ $(-a+b)e+1=1$; $arphi$ $f(-1)=1$ معناه $A\in \left(C_{f}
ight)$

$$.\,f'(-1)=-e$$
 معامل توجیه مماس (C_f) عند A یصاوی A عند معامل توجیه مماس

$$f'(x) = ae^{-x} - (ax + b)e^{-x} - (-ax + a - b)e^{-x}$$

$$2a-b=-1$$
 پانی $(2a-b)e=-e$ پینی $a-b=-1$ پر $a-b=-1$ پینی $a-b=-1$ پر $a-b=-1$ پر النام $\lim_{x\to +\infty}g(x)=\lim_{x\to +\infty}(-xe^{-x}-e^{-x}+1)$ (آداز

 $=\lim_{u\to-\infty}ue^u-\lim_{u\to-\infty}e^u+1=1$

$$x \to -\infty$$
 ویانتائی لما $x \to +\infty$ فان $x = -u$ زنشع $x = -u$

. $+\infty$ بجوار (C_g) التفسير البيائي: y=1 معادلة مستقيم مقارب للمنحني y=1 بجوار y=1 بحوامية تغيرات الدائة y=1

g قابلة للاشتقاق على المجال:] (−2;+∞ حيث:

$$g'(x) = (-1)e^{-x} + (-e^{-x})(-x - 1) = -e^{-x} + xe^{-x} + e^{-x}$$

 $g'(x) = xe^{-x}$: نُنَ

 $(e^{-x}>0:\mathbb{R}$ من (a') کا کا کا (a') من اشارة (a') کا کا کا (a') اشارة (a')

| x | -2 | | 0 | | +∞ |
|-------|----|---|---|---|----|
| g'(x) | | _ | 0 | + | |

على $[0;2:0] \cdot g'(x) \leq 0$ متناقصة تماما .

على $0:+\infty[0]$ ، $0:g'(x) \geq 0$ متزايدة تملما.

| x | -2 | 0 | | +00 |
|-------|-----------|---|---|-----|
| g'(x) | _ | 0 | + | |
| | $e^2 + 1$ | | _ | 1 |
| g(x) | | - | | |
| | | 0 | | |

جدول تغيرات الدالة g:

ج) نقطة الإنعطاف:

 $\frac{1}{2}$ الدائة أن المنحني $\frac{1}{2}$ وقبل نقطة انعطاف، يكفي أن نثبت أن الدائة

المشتقة الثانية للدالة ور تتعدم عند قيمة مغيرة إشارتها ر

$$g'(x) = xe^{-x}$$
 البنا:

$$g''(x) = 1 \times e^{-x} + x(-e^{-x}) = (1-x) e^{-x} : \dot{\omega}$$

 $oldsymbol{g}^{\prime\prime}(x)$ من اشارة $e^{-x}>0$ ، \mathbb{R} كل x من اشارة x-1

| x | -2 | 1 | | +∞ |
|-------|----|-----|---|----|
| g"(x) | - | - 0 | _ | |

 $I(\mathbf{1}; oldsymbol{g}(\mathbf{1}))$ تنظم من أجل x=1 مغيرة إشارتها لأن النقطة $oldsymbol{g}''(x)$

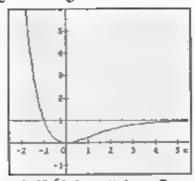
. $(C_{_{H}})$ في نقطة انعطاف المنحني $I(\mathbf{1};-2e^{-1}+\mathbf{1})$ أي

: I sie $\left(C_{g}\right)$ i what the i

$$y = g'(1)(x-1) + g(1) - e^{-1}(x-1) - 2e^{-1} + 1$$

$$y = \frac{1}{e}x + 1$$
 ومنه: $y - e^{-1}x - 3e^{-1} + 1$ ومنه: $y - e^{-1}x - 3e^{-1} + 1$

٨) رميم المنطئي :



و) تعيين العدين المقيقيين α و β بحيث تكون الدالة H المعرفة على

$$oldsymbol{x}\mapsto oldsymbol{g}(oldsymbol{x})-1$$
 دالة أصلية للدالة $H(oldsymbol{x})=(lphaoldsymbol{x}+oldsymbol{eta})e^{-x}$: ب $[-2;+\infty[$

طريقة: H دالة أصلية لـ g(x)-1 مضاء:

$$H'(x)=g(x)-1=(-x-1)e^{-x}$$
، $[-2;+\infty[$ نکل x ککل کاری

- استنتاج دالة أصلية للدالة ج والتي تنعم من أجل 0 .

$$g(x) = H'(x) + 1$$
 (i) $H'(x) = g(x) - 1$

 $H(x) = (x+2) e^{-x}$

كل الدوال الأصلية للدالة g هي الدوال G حيث g $+x+\varepsilon$ ثابت كل الدوال الأصلية للدالة والما الدوال G(x)

$$G(0)-0$$
 لاينا من جهة ثانية $G(x)=H(x)+x+c$ ومن جهة ثانية $G(0)=0$ عناه $G(0)=0+c=0$ ومنه: 2 $G(0)=0$

الدالة الأصلية الوحيدة ثلدالة و والتي تقحم من أجل 0 هي الدالة 6 حيث:

$$G(x) = (x+2)e^{-x} + x - 2$$
 : φ^{\dagger} . $G(x) = H(x) + x - 2$

$$k(x) = g(x^2) \quad \text{(III)}$$

ادْث:

. تعيين اتجاه تغير الدائة k على -2; $+\infty$ باستعمال مشتقة دالة مركبة

الله مركبة من دالتين قابلتين ثلاثمتقائ فهي قابلة ثلاثمتقائى ، لدينا :

$$k'(x) = g'[u(x)] \times u'(x)$$
 Aisj $u(x) = x^2$ in $k = g \circ u$

$$k'(x) = g'(x^2) \times 2x = x^2 \times e^{-x^2} \times 2x = 2x^3 \times e^{-x^2}$$
 (ii)

ا و موجب وبالتالي:
$$k'(x) = x \times 2x^2e^{-x^2}$$
 او موجب وبالتالي:

إشارة (ك) ألم من إشارة عد يمضى أن للدائنين على و و نفس اتهاه التغير

| x | -2 | | 0 | | +∞ |
|-------|----|---|---|---|----|
| k'(x) | | _ | 0 | + | |

على [-2;0] به $k'(x) \leq 0$ ، [-2;0] على

على $] \odot + \odot [0; +\infty]$ بنن $k'(x) \geq 0$ ، $[0; +\infty]$ على

جدول التغيرات

الموضوع 4

التمرين الأول: (03.5 نقطة)

به نعتبر المنتالية العديمة (u_n) المعرفة به: $u_0=1$ و من أجل كل عدد طبيعي $u_0=1$

$$u_{n+1} = \frac{u_n}{u_n^2 + 2}$$

أ. برهن بالتراجع أنه من أجل كل عدد طبيعي $z_{1} > 0$.

ب- بين أن المنتالية (عد) منتاقصة .

- جـ استنتج ان (سع) متقارية ,
- . $u_{n+1} < \frac{1}{2}u_n$ ، بين أنه من أجل كل عدد طبيعي n (١-2
- , (u_n) استثنج أنه من أجل كل عدد طبيعي n ، n طبيعي و الحسب نهاية (ب

التمرين الثاني:(07.5 نقطة)

 $g(x) = x^2 - 1 + \ln x$ به الدائة المعرفة على المجال $g(x) = 0; +\infty$ با

1- احسب نهایاتی الدالة و عند 0 و عند ٠٠٠ .

2- ادرس اتجاه تغير الدالة و ثم شكل جدول تغيراتها.

g(x) مُ استنتج إشارة g(1) عنه استنتج اشارة

 $f(x) = x + 2 - \frac{\ln x}{x}$:- $]0; +\infty[$ بامعرفة على المجال f المعرفة على المجال المعرفة على المجال المعرفة على المجال المعرفة على المجال المعرفة على المعرفة ع

متعامد و متجانس. في معلم متعامد و متجانس. (C_f)

 $+\infty$ عند f عند و ، فسر بياتيا النتيجة . احسب نهاية الدالة f عند و . 1

 $f'(x) = rac{g(x)}{x^2}$ ين أنه من أجل كل عدد حقيقي x من المجال = 0; $+\infty$

3 - أبرس إنجاه تغير الدالة م أنم شكل جدول تغيراتها .

 $+\infty$ عند (C_f) عند y=x+2 عند (D) عند

 $h(x) = rac{1}{2} (\ln x)^2$:حسب الدانة المشتقة للدانة $h(x) = rac{1}{2} (\ln x)^2$ -1- الحسب الدانة المشتقة الدانة الم

2- احسب مساحة الحيز المستوي المحدد بالمنحني (C_f) والمستقيم والمستقيمين اللذين معادلتاهما x=e و x=1

□ التمرين الثالث: (04 نقط)

يحتوي كيس على مت كرات لا يمكن التعييز بينها باللمس وتحمل الأعداد:

$$, 2 + 1 + 1 + 0 + -1 + -2$$

نعتبر الاختبار التالي: نسحب عشوانيا في أن واحد 3 كرات من الكيس.

1- تعتبر الحادثتين :

A:" من بين الكرات المسحوبة ، توجد على الأقل كرة تحمل الرقم 1 " .

S :" مجموع الأعداد المسجلة على الكرات المسحوبة معدوم " .

احسب احتمال الحائثة A.

ب) بين أن احتمال الحافثة ؟ يساوي أ.

2- نكرر الاختبار السابق 4 مرات ، يحيث نعيد في كل مرة الكرة المسحوبة الى الكيس .

ما هواحتمال الحصول على الحادثة \$ ثلاث مرات بالضبط؟

التمرين الرابع: (05 نقاط)

هذا التمرين استبيان متعدد الإجابات . في كل سؤال توجد إجابة واحدة صحيحة . حدد الإجابة الصحيحة مع التبرير .

ي عدد مركب يحقق |z|=6+2i ، الشكل الجبري للعدد z هو :

$$-\frac{8}{3} + 2i$$
 (3) $\frac{8}{3} + 2i(4)$ $-\frac{8}{3} - 2i$ (4) $\frac{8}{3} - 2i$ (1)

2- في المستوي المركب ، مجموعة النقط M ذات اللاحقة z=x+iy التي تحقق :

ي المستقيم ذو المعادلة : |z-1|=|z+i|

$$y = x (3 \quad y = -x + 1) (4 \quad y = x - 1)$$

د- لبكن n عددا طبيعيا ،العد $\sqrt[n]{3}$ بالعد $\sqrt[n]{3}$ عددا طبيعيا ،العد $\sqrt[n]{3}$

$$(k \in \mathbb{N})$$
 6k (3 $3k \in (3k+1)$)

ي:
$$z\in \mathbb{C}$$
 مع $(E): z=rac{6-z}{3-z}$ عنبر المعادلة (E) مع عنبر المعادلة (E) هن

$$-1-i$$
 (a $1-i(-2) + i\sqrt{2}$ ($-2-i\sqrt{2}$ ()

و- نتكن A و B نقطتان لاحقتاهما على الترتيب $z_A=i$ و $z_B=\sqrt{3}$ في معلم متعامد ومتجانس $z_B=\sqrt{3}$. اللاحقة $z_B=i$ للنقطة $z_B=i$ بحرث بكون $z_B=i$ مثلثا متقالس متعامد ومتجانس $z_B=i$. اللاحقة $z_B=i$ الأضلاع مع $z_B=i$ هي :

$$\sqrt{3} + 2i$$
 (4) $\sqrt{3} + i$ (5) $2i$ (4) $-i$ (1)

حل الموضوع 4

□ التمرين الأول:

n=0 أي $u_0>0$ ، الخاصية صحيحة من اجل $u_0=1:n=0$ أي الخاصية $u_0=1$

- $u_{n}>0$ و نفرض أن الخاصية صحيحة من اجل عدد طبيعي م كيفي، أي σ
 - $2t_{m+1} > 0$ اي m+1 اي محرحة من أجل m+1

$$rac{u_n}{u_n^2+2}>0$$
 این $u_n^2+2>0$ این $u_n^2>0$ این $u_n>0$ ادینا

n+1 أي $u_{n+1}>0$ إنَّن الْخَاصِية صحيحة من أجل $u_{n+1}>0$

الخاصية وراثية وصحيحة من أجل $\mathbf{n}=\mathbf{0}$ ، فهي صحيحة من أجل كل عدد طبيعي \mathbf{n} وبالتالي: من أجل كل عدد طبيعي \mathbf{n} > 0 ، \mathbf{n}

$$u_{n+1} - u_n = \frac{u_n - u_n^3 - 2u_n}{u_n^2 + 2}$$
 ; $u_{n+1} - u_n - \frac{u_n}{u_n^2 + 2}$ $u_n \in \{ + 1 \}$

$$u_{n+1} - u_n < 0$$
 : $u_{n+1} - u_n = -\frac{u_n^3 + u_n}{u_n^2 + 2}$: (414)

وبالتالي المتتالية (عد) متنافسة.

2- أ) من أجل كل عدد طبيعي وو:

$$u_{n+1} - \frac{1}{2}u_n = \frac{u_n}{u_n^2 + 2} - \frac{1}{2}u_n = -\frac{u_n^2}{2u_n^2 + 4} < 0$$

$$, u_{n+1} < \frac{1}{2}u_n \quad \text{(i.e.)}$$

$$u_1 < \frac{1}{2}u_0$$
 $u_{n-1} < \frac{4}{2}u_{n-2}$. $u_n < \frac{1}{2}u_{n-1}$. Then

$$N$$
 نم عد لكل عد $< \left(\frac{1}{2}\right)^m$: نجد) نجد الأطراف موجية) نجد المتباينات طرفا بطرف (الأطراف موجية) نجد

$$u_{_{m}}>0$$
 بيان $\lim_{m o +\infty}\left(rac{1}{2}
ight)^{m}=0$ فين $-1<rac{1}{2}<1$ ولاينا $(-1<rac{1}{2}<1)$

(يتطبيق قواعد النهايات والحصر).
$$\lim_{n\to+\infty}u_n=0$$

$$g(x) = x^2 - 1 + \ln x \quad -1$$

$$\begin{cases} \lim_{x \to 0} (x^2 - 1) = -1 \\ \lim_{x \to 0} (\ln x) = -\infty \end{cases} \quad \lim_{x \to 0} g(x) = -\infty \quad 1$$

$$\begin{cases} \lim_{x \to +\infty} (x^2 - 1) = +\infty \\ \lim_{x \to +\infty} (\ln x) = +\infty \end{cases} \quad \lim_{x \to +\infty} g(x) = +\infty$$

$$\lim_{x \to +\infty} (x - 1) = +\infty$$

$$\lim_{x \to +\infty} (\ln x) = +\infty$$

$$\lim_{x \to +\infty} g(x) = +\infty$$

$$g'(x) = 2x + \frac{1}{x} = \frac{2x^2 + 1}{x}$$
 -2

لدينا
$$x>0$$
 ، ومنه $g'(x)>0$ من أجل كل $x>0$. وبالتالي g منزايدة تماما على المجال $+\infty$

| r | 0 | 1 | ÷ 00 |
|-------|-----|---|------|
| g'(x) | | + | |
| g(x) | -00 | , | +00 |

| x | 0 | | 1 | | +00 |
|------|---|---|---|---|-----|
| g(x) | | - | 0 | + | |

$$g(1) = 1^2 - 1 + \ln 1 = 0$$
 (-3)

: g(x) اشعارة

$$f(x) = x + 2 - \frac{\ln x}{x} - ||$$

(1

$$\begin{cases} \lim_{x \to 0} (x+2) = 2 \\ \lim_{x \to 0} \frac{\ln x}{x} = -\infty \end{cases} \quad \text{iim } f(x) = +\infty$$

x=0 النتيجة بيانيا: المستقيم ثو المعادلة x=0

$$\begin{cases} \lim_{x \to +\infty} (x+2) = +\infty \\ \lim_{x \to +\infty} \frac{\ln x}{x} = 0 \end{cases} \quad \text{if } \lim_{x \to +\infty} f(x) = +\infty$$

$$f'(x) = 1 - \frac{\frac{1}{x} \times x - i \times \ln x}{2} = 1 - \frac{i \cdot \ln x}{x^2} \quad \{2$$
$$f'(x) = \frac{x^2 - 1 + \ln x}{x^2} = \frac{g(x)}{x^2}$$

g(x) من إشارة f'(x) من إشارة $x^2>0$ بما أن g(x)

| x | 0 | 1 | +∞ | | |
|-------|---|-----|----|--|--|
| f'(x) | | - 0 | + | | |

وبالتالي مر متناقصة تماما على المجال [1; +0] ومتزايدة تماما على المجال]1; +00

| x | 0 1 +∞ |
|-------|--------|
| f'(x) | - 0 + |
| f(x) | 3 +∞ |

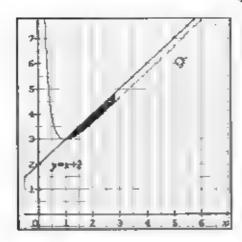
إشارة (x) f'

$$f(1) = 1 + 2 - \frac{\ln 1}{1} = 3$$

$$\lim_{x \to +\infty} [f(x) - (x+2)] - \lim_{x \to +\infty} {\ln x \choose x} = 0$$
 $+\infty$ عند (C_f) عند $y = x+2$ عند (D) عند $f(x) - (x+2) = -\frac{\ln x}{x}$ عند $f(x)$ من إشارة الفرق $f(x) - (x+2)$ من إشارة الفرق $f(x) - (x+2)$ من إشارة الفرق $f(x) - (x+2)$

| x | 0 1 | +00 |
|----------|------------------|----------------------------------|
| f(x) - y | + (| 0 - |
| الوضعية | (D) گف (C_f) | (D) <u>نعن</u> (C _f) |

رسم المستقيم (D) والمنحنى:



$$h'(x) = \frac{\ln x}{x} g | h'(x) = \frac{1}{2} \times 2 \times \frac{1}{x} \times \ln x$$
 (1.4) $h(x) = \frac{1}{2} (\ln x)^2$ (1.4)

2) المسلمة:

$$A = \int_{1}^{e} [(x+2) - f(x)] dx = \int_{1}^{e} \frac{\ln x}{x} dx$$

$$A = [h(x)]_{1}^{e} = h(e) - h(1) = \frac{1}{2} - 0 = \frac{1}{2} u. a$$

□ التمرين الثالث:

 $P(A) = rac{4}{5}$ الحادثة $P(A) = rac{4}{5}$ الحادثة $P(A) = rac{4}{5}$ الحادثة $P(A) = rac{4}{5}$ الحادثة $P(A) = rac{4}{5}$ الحادثة العكسية $P(A) = rac{4}{5}$ الحدثة العكسية $P(A) = rac{4}{5}$ المحدثة العكسية $P(A) = rac{4}{5}$ المحدثة العكسية $P(A) = rac{4}{5}$ المحدثة العكسية $P(A) = rac{4}{5}$

$$P(A)+P(\overline{A})=1$$
 ونظم أن $P(\overline{A})=rac{c_4^3}{c_6^4}=rac{4}{20}=rac{1}{5}$ $P(A)=1-P(\overline{A})=1-rac{1}{5}=rac{4}{5}$ وبالثاني:

ب - الحادثة ي هي " مجموع الأعداد المسجلة على الكرات المسحوية معدوم " أي أن 5 هي:" كرتان تحملان الرقم 1 وكرة تحمل الرقم (2 -) أو كرة تحمل الرقم 1 وكرة تحمل الرقم (1-) وكرة تحمل الرقم (2-) وكرة تحمل الرقم (2-) وكرة تحمل الرقم (9-).
 الرقم 0".

$$P(S) = \frac{c_2^2 \times c_1^4 + c_2^4 \times c_1^4 \times c_1^4 \times c_1^4 \times c_1^4 \times c_1^4}{c_6^2} : c_1^2 \times c_1^4 \times c_1$$

$$P(S) = \frac{1}{5}$$
 ومنه: $P(S) = \frac{1 \times 1 + 2 \times 1 \times 1 + 1 \times 1 \times 1}{20} = \frac{1 + 2 + 1}{20}$ اي المدنة تتبع فاتون ثناني الحدنو الوسيطين 4 و $\frac{1}{5}$.

$$P(X=3) = C_4^3 \left(\frac{1}{5}\right)^3 \left(1 - \frac{1}{5}\right) = \frac{16}{625}$$
 ;

📋 التعرين الرابع:

1. يكف في التعدويض بالشكل الجيري في العلاقة المعطاة نجد: $\frac{1}{3}$ $\frac{1}{3$

2 - ليكن ع عدد مركب ، نضع x + iy عدد مركب ،

$$|z-1|^2 = |z+i|^2$$
 when $|z-1| = |z+i|$
 $(z-1)^2 + y^2 = x^2 + (y+1)^2 \varphi^{\dagger}$

(بالجابة ب), y = -x أي $x^2 - 2x + 1 + y^2 = x^2 + y^2 + 2y + 1$

3 -ليكن 🛪 عدد طبيعي:

$$1+i\sqrt{3}=2\left(\frac{1}{2}+i\frac{\sqrt{3}}{2}\right)=2\left(\cos\frac{\pi}{3}+i\sin\frac{\pi}{3}\right)$$
 نوبا $|1+i\sqrt{3}|=2$ المناء $\left(1+i\sqrt{3}\right)^n=2^n\left(\cos\frac{n\pi}{3}+i\sin\frac{n\pi}{3}\right)$ نوباد $\left(1+i\sqrt{3}\right)^n=2^n\left(\cos\frac{n\pi}{3}+i\sin\frac{n\pi}{3}\right)$

$$\frac{m\pi}{3} = k\pi$$
 إلى $2^n \sin \frac{n\pi}{3} = 0$ ومنيقي معناه: $\left(1 + i\sqrt{3}\right)^n$ العد

وبالتالي
$$(k \in \mathbb{N})$$
 ، $n = 3k$ وبالتالي

وبالنائي
$$z \neq 3$$
 معاه $z = \frac{6-x}{3-x}$ اي $z = 6-z$ مع $z \neq 3$ معاه $z = \frac{6-x}{3-x}$ (4

$$z \neq 3$$
 as $z^2 - 4z + 6 = 0$

(الإجابة ب).
$$z_1=2+2i\sqrt{2}$$
 ومنه $z_1=2-2i\sqrt{2}$ ومنه $z_1=2-2i\sqrt{2}$

5)
$$A$$
 و B النقطتان اللتان لاحقتاهما على الترتيب i و $\sqrt{3}$ ، لتكن C النقطة ذات اللاحقة A (5) A بحيث يكون المثلث ABC متقابس الأضلاع مع $\frac{\pi}{2}$ = $\frac{\pi}{2}$

, $\frac{\pi}{2}$ مثقارس الأضلاع إذا كانت C هي صورة B بالدوران الذي مركزه A وزاويته ABC

$$z_C - i = \left(\frac{1}{2} + i\frac{\sqrt{3}}{2}\right)\left(\sqrt{3} - i\right) \le z_C - z_A = e^{i\frac{\pi}{3}}(z_B - z_A)$$

وبعد النشر والتبسيط نجد:
$$z_c = \sqrt{3} + 2i$$
 (الإجابة د)

الموضوع 5

التمرين الأول: (05 نقاط)

يحتوي كيس على 4 كريات حمراء و5 كريات خضراء متماثلة لا نقرق بينها باللمس.

- 1- نسحب من الكيس كريتين دفعة واحدة.
- احسب احتمال الحصول على كريتين من نفس اللون .
- ب) احسب احتمال المصول على كريتين من لونين مختلفين.

ج) ليكن ٪ المتغير العشواني الذي يرفق بكل عملية سحب عدد الكريات الحمراء المسحوية.

- د) اكتب قانون احتمال المتغير العثواني X.
- هـ) احسب الأمل الرياضياتي للمتغير العشواني X
- 2- نسحب من الكيس كريتين على التوالي مع إرجاع الكرية المسحوبة في المرة الاولى إلى
 الكيس قبل مبحب الكرية الثانية .
 - أ) نحسب احتمال الحصول على كريتين من نفس اثلون.
 - ب) احسب احتمال الحصول على كريتين من لوتين مختلفين.

(تعطى كل النتاتج على شكل كسر غير قابل للاختزال)

□ التعرين الثاني: (04 نقاط)

لكل اقتراح من الإقتراحات التالية ، الكر إن كان صحيحا أو خاطفا مع التبرير . في حالة الاقتراح الخاطئ ، يمكن إعطاء مثال مضاد .

- $Re(z^2) = \left(Re(z) \right)^2 \, : \, z$ من الجل كل عدد مركب ء -1
- 2- المستوي المركب منسوب إلى مظم متعامد ومتجانس $O(\overline{n}; \overline{v})$ ، من أجل كل عدد مركب z غير معدوم ،النقط M ذات اللاحقة \overline{z} ذات اللاحقة \overline{z} و Q ذات اللاحقة \overline{z} تنتمى إلى نفس الدائرة ذات المركز O .
- z من أجِل كل عند مركب z ، إذا كانت |z| = |z| = |z| فإن الجزء التخيلي للعند z معوم .

4- المستوي المركب منصوب إلى معلم متعامد ومتجلس $(0;z\dot{z};z\dot{z})$. من أجل كل عدين مركبين z و z' غير معدومين ، اللذين صورتاهما z' و z' في المستوي المركب . إذا كان z و z' يحققان المساواة |z+z'|=|z-z'| فإن المستقيمين z' و z' متعامدان .

التمرين الثالث: (5 نقاط)

: معلم متعامد ومتجانس ($m{o}$; $m{i}$; $m{k}$) معلم متعامد ومتجانس ($m{b}$; $m{c}$) منعتبر المنط $m{c}$ (4; -6; 2) عنوب ($m{c}$ (4; -6; 2) عنوب (-6; 2) عنوب (

E النقطة $\{(A;2),(B;-1),(C;1)\}$ هو النقطة $\{(A;2),(B;-1),(C;1)\}$

ب) استنتج المجموعة ٦ للنقط M من الفضاء حيث :

$$\|2M\vec{A} - M\vec{B} + M\vec{C}\| - 2\sqrt{21}$$

إثبت أن النقط B ، A و D تعين مستويا .

. (ABD) برهن أن المستقيم (EC) عمودي على المستوي

ج) عين معادلة ديكارتية للمستوى (ABD).

3- أ) عين تمثيلا وسيطوا للمستقيم (EC).

ب) حدد إحداثيات النقطة F تقاطع المستقيم (EC) و المستوي (ABD).

4) في هذا السوال ، أي محاولة ، حتى وإن كفت ناقصة ، تلفذ بعين الاعتبار.

أثبت ان المستوي (ABD) والمجموعة ٢، المعينة في السؤال -1- متقاطعان. عدد العناصر المميزة لهذا التقاطع.

التمرين الرابع: (07 نقاط)

المنطني الممثل f-1 الدالة المعرفة على f يـ: \mathbb{R} يـ: \mathbb{R} الدالة f-1 الدالة f في معلم متعامد ومتجانس f (f).

, $\frac{1}{e^{-1}+1} = 1 - \frac{1}{e^{1}+1}$ ، x مقيقي عدد حقيقي عدد الجا الله عن أجل كل عدد حقيقي (1-1

ب) بين أن الدالة ﴿ قريبة .

2- لَمَسِ تَهَايِهُ الدَالَةُ ﴿ عَنْدِ صَالِ إِنْ

 $f'(x) = -rac{1}{2} \Big(rac{e^{x}-1}{e^{x}+1}\Big)^2$ ، بين أنه من أجل كل عدد حقيقي $x = -rac{1}{2}$ (١-3

ب) شكل جدول تغيرات الدالة على ٩٠٠ .

 $-1 - \frac{2}{e^x + 1} \le \frac{1}{2}$ ب ، برجب مرجب کل عدد حقیقی موجب (ج

بين أن 0 $\lim_{x \to +\infty} \left[f(x) - \left(1 - \frac{1}{2}x\right) \right] = 0$ فمر النتيجة بياتيا.

(C) المستقيم ذي المعادلة $y=1-rac{1}{2}$ ثم أنشى المنحني (0;i;j) المستقيم ذي المعادلة المعادلة $y=1-rac{1}{2}$

$$\int_{-1}^{0} rac{i}{i+e^{i}} dx = \ln\left(rac{e+i}{2}
ight)$$
 بین آن: (۱-6

ب) احسب مسلحة الحيز المستوي المحدد بالمتحني (C) ومحور القواصل والمستقيمين الذين معدلتاهما: x=0 و x=-1

 $u_0=1$ المعرفة بـ: $u_0=1$ ومن أجل كل عند طبيعي $u_0=1$ - $u_{n+1}=1-rac{1}{e^{u_n}+1}$

 $_{-}$ عد طبيعي $_{-}$ 0 ، $_{-}$ 1 - برهن بالتراجع أنه من اجل كل عد طبيعي $_{-}$ 1 - برهن بالتراجع

2- تحقق باستعمال السؤال 3 من الجزء - 1 - أنه من أجل كل عد طبيعي 2:

 $,u_{n+1}\leq \frac{1}{2}u_n$

3- استنج أن المنتالية (عد) منتاقصة.

. $\lim_{n\to +\infty}u_n$ بين أنه من أجل كل عدد طبيعي n ، n وأي من أجل كل عدد طبيعي $u_n \leq {n\choose 2}^n$

حل الموضوع 5

التعرين الأول:

1 - أ) احتمال الحصول على كريتين من تفس اللون:

$$\binom{9}{2} = \frac{9 \times 8}{2} = 36$$
 عدد الحالات الممكنة هو:

لقرض حادث الحصول على كريتين من نقس اللون هو أم

عد الحالات العواتية لوقوع الحادث A هو الحصول على كريتين حمر اوين أو الحصول على كريتين خضر اوين أي: $A = \frac{4}{2} + \frac{5}{2} = \frac{4 \times 3}{2} + \frac{5 \times 4}{2} = 16$ كريتين خضر اوين أي: $A = \frac{4 \times 3}{2} + \frac{5 \times 4}{2} = 16$

نظم أن احتمال وقوع حادث يصاوي عند الحالات المواتية على عند الحالات الممكنة (الكلية) ويالتالي احتمال الحصول على كريتين من نفس اللون هو: $\frac{4}{9} = \frac{16}{36} = \frac{4}{9}$

ب) احتمال الحصول على كروتين من تونين مختلفين:

نفرض حادث الحصول على كريتين من لونين مختلفين هو B ويقتقي يكون B هو الحادث المعلكس للحادث A ومنه: $\frac{5}{9}=\frac{5}{9}=1-P(A)=1-\frac{4}{9}=\frac{5}{9}$ طريقة ثانية:

عد الحالات المواتبة لوقوع B هو الحصول على كرة حمراء و كرة خضراء أي :

$$\binom{4}{1} \times \binom{5}{1} = 4 \times 5 = 20$$

X ويلتقي يكون قنون احتمال المتغير X هي: (1,0) ويلتقي يكون قنون احتمال المتغير العشواني X كما يلى:

| x, | 0 | 1 | 2 |
|-------------|---|---|--------------------------------|
| $P(X x_l)$ | $\frac{\binom{5}{2}}{36} = \frac{10}{36}$ | $\binom{4}{1} \times \binom{5}{1} = 20$ $36 = 36$ | $\frac{\binom{4}{2}}{36}$ 6 36 |

د) الأمل الرياضياتي للمتغير ٪:

اليكن X هو الأمل الرياضيتي للمتغير X ويالتالي:

$$E = 0 \times \frac{10}{36} + 1 \times \frac{20}{36} + 2 \times \frac{6}{36} = \frac{32}{36} = \frac{8}{9}$$

2 ـ ا)عند امكانيات السحب في هذه الحقة هو عند القوائم ذات عنصرين من مجموعة ذات 9 عناصر أي: 81 = 92 عناصر

C فيكون عند المسول على كريتين من نفس اللون هو C فيكون عند المالات المواتية لوقوع

 $P(C)=rac{41}{64}$ وبالتالي احتمال الحصول على كريتين من تفس اللون هو:

ب)احتمال الحصول على كريتين من لونين مختلفين:

<u>طريقة 1:</u>

D نفرض D حادث الحصول على كريئين من ثونين مختلفين ويالثالي عند الحالات المواتية ثوقوع $P(D)=rac{40}{80}$ ويالثالي: 4 imes5+5 imes4=40

<u>ظريقة 2 :</u>

واضح أن D هو الحادث المعاكس للحادث C وبالتالي:

$$P(D) = 1 - P(C) = 1 - \frac{41}{84} = \frac{40}{84}$$

التمرين الثانى:

1 - خاطئ

z=a+ib ليكن z عدد مركب ، نضع

$$z^2 = (a+ib)^2 = a^2 - b^2 + 2iab$$
 :

$$\operatorname{Re}(z^2) \neq (\operatorname{Re}(z))^2$$
 وبالقائي $\operatorname{Re}(z^2) \neq (\operatorname{Re}(z))^2 = a^2$ و القائي $\operatorname{Re}(z^2) = a^2 + a^2$

2 حسميح

Pل قات اللاحقة N ، N ذات اللاحقة N أن عدد مركب غير محوم. لتكن النقط: N أن اللاحقة N . N أن اللاحقة N .

$$OP = \begin{vmatrix} Z^2 \\ \bar{z} \end{vmatrix} = \frac{|z^2|}{|\bar{z}|} = \frac{|z|^2}{|z|} = |z|$$
 وبالقالي: $ON = |\bar{z}| = |z|$ $ON = |z|$ النباء $OM = ON = OP$

إِذْنَ النَقْطُ W . M و P تنتمي إلى نفس الدائرة ذات المركز O .

3- محيح

z = a + ib ئيكن z عدد مركب ، نضع

$$|1+iz| = |1-b+ia| = \sqrt{(1-b)^2 + a^2}$$

$$|1-iz|-|1+b-ia|=\sqrt{(1+b)^2+a^2}$$

$$\sqrt{(1-b)^2+a^2} = \sqrt{(1+b)^2+a^2}$$
 نان کان $|1+iz|=|1-iz|$ نان کان نا

$$(1-b)^2 - (1+b)^2$$
 :419

$$[(1-b)-(1+b)][(1-b)+(1+b)]=0$$
 بالتطيل نجد:

 $-2b \times 2 = 0$ وبالنائي:

ومنه: b = 0 أي أن الجزء التخيلي لـ z محوم .

من أجل كل عدد مركب z ، إذا كان |z|=|1-iz| |z|+1 أفإن جزوه التخيلي محوما .

4- صحيح

لبكن z' و z' عددان مركبان صورتاهما على الترتيب m و m' في المستوى المركب المتسوب إلى معلم متعامد ومتجانس m' m').

|z+z'|=|z-z'| نفرض أن z و |z+z'|=|z-z'| المساواة

z'=a'+ib' و z=a+ib

$$\sqrt{(a + a')^2 + (b + b')^2} - \sqrt{(a - a')^2 + (b - b')^2} \quad \text{(a. b.)} \quad |z + z'| = |z - z'|$$

$$a^2 + 2aa' + a'^2 + b^2 + 2bb' + b'^2 = a^2 - 2aa' + a'^2 + b^2 - 2bb' + b'^2$$

$$4aa'+4bb'=0$$
 وبالتالي: $|z+z'|=|z-z'|$ وبالتالي: $|z+z'|=|z-z'|$ وبالتالي:

a'+ib' الشعاع \overrightarrow{OM}' لاحقته a+ib والشعاع \overrightarrow{OM} لاحقته \overrightarrow{OM}

$$\overrightarrow{OM} \cdot \overrightarrow{O'M} = aa' + bb'$$
 (ii)

.
$$\overrightarrow{OM}\cdot\overrightarrow{OM}'=0$$
 فإن $|z+z'|=|z-z'|$ وبالنائي : اذا كان $|z+z'|=|z-z'|$

, إذا كان |z-z'|=|z-z'| فإن المستقيمين (OM') و (OM') متعامدان

□ التمرين الثالث :

: ا) إحداثيات مرجح الجملة
$$\{(A;2); (B;-1); (C;1)\}$$
 هي: $\{(A;2); (B;-1); (C;1)\}$ هي: $\{(A;-6;2)\}$ اي $\{(A;-6;2)\}$ اي $\{(A;2), (B;-1), (C;1)\}$ هو إذن النقطة $\{(A;2), (B;-1), (C;1)\}$ هو إذن النقطة عرجح الجملة $\{(A;2), (B;-1), (C;1)\}$

ب M مرجح الجملة $\{(A;2),(B;-1),(C;1)\}$ ، إنْن من أجل كل نقطة E مرجح الجملة E . $2\overline{MA}-\overline{MB}+\overline{MC}=2\overline{ME}$

$$\|2\overrightarrow{ME}\|=2\sqrt{21}$$
 ای $\|2\overrightarrow{MA}-\overrightarrow{MB}+\overrightarrow{MC}\|=\sqrt{21}$ معناه $M\in\Gamma$ ویاندازی: $2ME=2\sqrt{21}$ ویاندازی: $2ME=2\sqrt{21}$

المجموعة T للنقط M من الفضاء حيث |M = M | M | T المجموعة |M | M | T النقط |M | T التي مركزها |M | T ونصف قطرها |M | T

الدينا \overrightarrow{AB} و \overrightarrow{AB} و \overrightarrow{AD} (1;2;0) فالشماعين \overrightarrow{AB} و (-2;4;-2) لدينا (-2 مستويا ، ابن النقط B ، A و B ليست في استقامية وتعين إذن مستويا .

 $\overrightarrow{EC}(2;-1;-3)$ إحداثيات $\overrightarrow{AB}(1;2;0)$ إحداثيات $\overrightarrow{AB}(-1;4;-2)$ إحداثيات (-1;4;-2)

$$\overrightarrow{AB} \cdot \overrightarrow{EC} = -1 \times 2 - 4 \times 1 + 2 \times 3 = 0$$

$$\overrightarrow{AD} \cdot \overrightarrow{EC} = 1 \times 2 - 2 \times 1 - 0 \times 3 = 0$$

الشعاع \overrightarrow{EC} عمودي على شعاعين غير مرتبطين خطبا من المستوي (ABD)، إذن الشعاع \overrightarrow{EC} هو شعاع ناظمي المستوي (ABD).

. (ABD) عمودي على المستقيم (EC)

ج) الشعاع \overrightarrow{EC} الذي إحداثياته (2;-1;-3) هو شعاع نظمي للمعتوي \overrightarrow{EC} ومنه معادلة ديكارتية للمعتوي (ABD) هي إذن zx-y-3z+d=0 عد حقيقي . بما أن $A\in (ABD)$ فإن $A\in (ABD)$ $A\in (ABD)$ ومنه $A\in (D)$. A=6

2x-y-3z+6=0 هي إذن (ABD) معادلة ديكارتية للمستوي

(1-3) الشعاع \overrightarrow{EC} الذي إحداثياته (EC) عن شعاع توجيه للمستقيم (EC) الذي يمر بالنقطة EC الذي إحداثياتها (EC) نمثيل وسيطى للمستقيم (EC) هو إذن:

$$\begin{cases}
x = 4 + 2t \\
y = -6 - t \\
z = 2 - 3t
\end{cases} (t \in \mathbb{R})$$

$$(EC): \begin{cases} x = 4 + 2t \\ y = -6 - t \\ z = 2 - 3t \end{cases} (t \in \mathbb{R}) \ \ \ (ABD): 2x - y - 3z + 6 = 0 \quad \ \ , \Rightarrow$$

بح التعويض في معادلة المستوي بالمعادلات الوسيطية نجد:

$$2(4+2t) - (-6-t) - 3(2-3t) + 6 = 0$$

$$8+4t+6+t-6+9t+6=0$$

$$14t + 14 = 0$$
 وبالتالي:

ومنه: 1 - - ع انعوض بقيمة ع في المعادلات الوسيطية تجد:

(EC) و z=5 و z=5 بخداثیات النقطة F نقطة تقاطع المستقیم y=-5 ، z=2 والمستوي (ABD) هي (2;-5;5) .

4- يما أن المستقيم (EC) عمودي على المستوي (ABD) ، فإن F هي المستوي العمودي للنقطة E على المستوي (ABD) هي إذن الطول E .

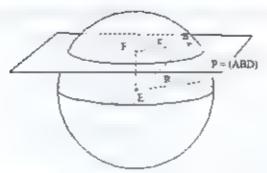
 $EF = \sqrt{4+1+9}$; $EF = \sqrt{(2-4)^2 + (-5+6)^2 + (5-2)^2}$

 $EF = \sqrt{14}$ وبالنائي:

تقاطع المجموعة Γ ومعطع الكرة التي مركزها E ونصف قطرها Γ : يما أن $\sqrt{21} < \sqrt{21}$ قإن المستوي \sqrt{ABD} والمجموعة Γ متقطعان . تقاطع المستوي (ABD) و المجموعة Γ هو دائرة مركزها Γ .

نصف قطر الدائرة حمب ميرهنة فيتاغورس:

 $r = \sqrt{7}$: ومنه $r^2 = 21 - 14$ ومنه $(\sqrt{21})^2 = (\sqrt{14})^2 + r^2$ ومنه $\sqrt{7}$ المستوي (ABD) و المجموعة Γ متقاطعان وفق دائرة مركزها Γ ويُصف قطرها Γ



□ التمرين الرابع:

$$f(x) = 1 - \frac{1}{2}x - \frac{2}{e^{x} + 1} \left\{ -1 \right\}$$

.
$$\frac{1}{e^{-x}+1} = \frac{e^x}{1+e^x} = \frac{e^x+1-1}{e^x+1} = 1 - \frac{1}{e^x+1} : \Re نمای کل کل اید (ا-1)$$

ب)
$$\mathbf{R}$$
 متناظر بالنسبة إلى 0 ، ومن أجل كل \mathbf{x} من \mathbf{R} ، لابنا \mathbf{R} (ب $f(-x) = 1 + \frac{1}{2}x - \frac{2}{x^{-3} + 1} = 1 + \frac{1}{2}x - 2\left(1 - \frac{1}{x^{2} + 1}\right)$

$$f(-x) = 1 + \frac{1}{2}x - 2 + \frac{2}{e^x + 1} = -1 + \frac{1}{2}x + \frac{2}{e^x + 1}$$

اي أن f(-x) = -f(x) ، ومنه f دالة فردية وبالنالي يكفي دراستها على المجال f(-x) = -f(x) . f(-x) = -f(x) وننشئ المنحني f(-x) بالنتاظر بالنسبة إلى مبدأ المطم f(-x) .

$$\lim_{x\to +\infty}\frac{2}{\epsilon^2+1}=0 \text{ J } \lim_{x\to +\infty}(1-\frac{1}{2}x)=-\infty \text{ d}Y, \lim_{x\to +\infty}f(x)=-\infty \text{ -2}$$

$$f'(x) = -rac{1}{2} + rac{2e^x}{(e^x+1)^2} - rac{-e^{2x}+2e^x}{2(e^x+1)^2} - -rac{1}{2} \left(rac{e^x-1}{e^x+1}
ight)^2$$
 د کل x من x من (1-3)

 \mathbb{R}^+ ب) من أجل كل x من x من $f'(x) \leq 0$ ، \mathbb{R}^+ من أجل كل x من أجل كل أخل كل x من أجل كل أخل كل أ

| x | 0 | + 00 |
|-------|---|------|
| f'(x) | 0 | |
| f(x) | 0 | 00 |

 $f(x) \leq 0$ ، \mathbb{R}^+ بن أجل كل x من أجل كل من أجل على أجل من أجل كل من أجل على أجل من أجل على أجل من أجل على أجل على أجل من أجل على أجل ع

جدول التغيرات ج

$$1 - \frac{2}{e^x + 1} \le \frac{1}{2}$$
 وبالقالي $1 - \frac{1}{2}x - \frac{2}{e^x + 1} \le 0$ اي

$$+\infty$$
 عند عند مستقیما مقاریا مائلا عند $\lim_{x \to +\infty} \left[f(x) - \left(1 - rac{i}{2}x
ight)
ight] = 0$ معادلته: $y = 1 - rac{i}{2}x$

ملاحظة : بما أن الدالة قردية فإن المستقيم ذي المعلالة $x=-1-\frac{1}{2}$ (نظير المسيقيم . - $y=-1-\frac{1}{2}$ عند $y=1-\frac{1}{2}$ عند $y=1-\frac{1}{2}$

5) رسم المنطقي (C): (في الأخير)

$$\begin{split} \int_{-1}^{0} \frac{1}{e^{x}+1} \, dx &= \int_{-1}^{0} \frac{e^{-x}}{1+e^{-x}} \, dx = [-\ln(1+e^{-x})]_{-1}^{0} = \ln\left(\frac{e+1}{2}\right) \; (\text{l-6}) \\ & \left(\frac{h'(x)}{h(x)} \frac{|g|_{-\frac{1}{2}}|}{h(x)} \right) \omega_{A} \; \frac{-e^{-x}}{1+e^{-x}} \quad \text{s} \; \frac{e^{-x}}{1+e^{-x}} = -\frac{-e^{-x}}{1+e^{-x}} \quad \text{of } \frac{h_{-\frac{1}{2}}}{h(x)} \right) \\ & \mathcal{A} = \int_{-1}^{0} f(x) dx = \int_{-1}^{0} \left(1 - \frac{1}{2}x - \frac{2}{e^{x}+1}\right) dx \qquad (\psi \\ & \mathcal{A} = \int_{-1}^{0} \left(1 - \frac{1}{2}x\right) dx - 2 \int_{-1}^{0} \frac{1}{e^{x}+1} dx \\ & e^{x} = \left[x - \frac{x^{2}}{4}\right]^{0} = 2\ln\left(\frac{e+1}{2}\right) u \; a. \end{split}$$

 $u_n = u_0 - 1$ المعرفة بہ: $u_n = u_0 - 1$ ومن أجل كل عدد طبيعي $u_n = -1$ الم $u_{n+1} = 1 - \frac{2}{e^{\pi_n} + 1}$

 $_{2}$ - 1 البرهان بالتراجع أنه من أجل كل عدد طبيعي $_{1}$ ، 0 $_{2}$

 $oldsymbol{n}=\mathbf{0}$ من أجل $oldsymbol{n}=\mathbf{0}$ أي $oldsymbol{u}_0>0$, الخاصية صحيحة من أجل $oldsymbol{u}_0=\mathbf{0}$,

 $2u_{n+1}>0$ نفرض أن $2u_n>0$ من أجل $2u \in \mathbb{N}$ ونيرهن أن $2u_n>0$ نفرض أن $2u_n>0$ ومنه $2u_n>0$ وبالنظي $2u_n>0$ وبالنظي $2u_n>0$

$$|u_{n+1}>0|$$
 (i) $|1-\frac{2}{e^{k_{n+1}}}>0|$ (j) $|\frac{-2}{n_{n+1}}>-1|$ (j)

خلاصة : الخاصية وراثية ، ويما أنها صحيحة من أجل $oldsymbol{x}=oldsymbol{0}$ فهي منحيحة من أجل كل عدد طبيعي $oldsymbol{x}_n>0$ ، $oldsymbol{x}_n>0$ من أجل كل عدد طبيعي $oldsymbol{x}$

$$\{u_n>0\}$$
 ہے $x=u_n$ نظی ہے $1-rac{2}{e^{x}+1}\leq rac{1}{2}x$ ہن آجل کل x من آجل کل من $x=1$

 $egin{align*} & u_{n+1} \leq rac{1}{2} \, u_n \, : \, u_{n+1} \leq rac{1}{2} \, u_n \, : \, u_n + 1 \leq rac$

 $u_0=1\leq \left(rac{1}{2}
ight)^0=1$ ، n=0 الخاصية صحيحة من اجل $u_0=1\leq \left(rac{1}{2}
ight)^0=1$ ، n=0 . $u_{n+1}\leq \left(rac{1}{2}
ight)^{n+1}$ نفرض انه من اجل $u_n\leq \left(rac{1}{2}
ight)^n$ ، $n\in \mathbb{N}$ نفرض انه من اجل $u_{n+1}\leq \left(rac{1}{2}
ight)^{n+1}$ ومنه $u_n^2\leq \left(rac{1}{2}
ight)^n$ الدينا $u_n\leq \left(rac{1}{2}
ight)^n$ نفر $u_n\leq \left(rac{1}{2}
ight)^n$ نفر $u_n^2\leq \left(rac{1}{2}
ight)^n$. ($u_{n+1}\leq rac{1}{2}u_n$: $u_n^2\leq \left(rac{1}{2}
ight)^n$

خلاصة: الخاصية وراثية ، ويما أنها صحيحة من أجل n=0 قهي صحيحة من أجل كل عدد طبيعي n أي من أجل كل عدد طبيعي n ، $u_n \leq \left(\frac{1}{2}\right)^n$ ، n

$$\lim_{n \to +\infty} u_n = 0$$
 وَإِنَّ $\lim_{n \to +\infty} \left(rac{1}{2}
ight)^n = 0$ و $0 < u_n \le \left(rac{1}{2}
ight)^n$ و المراجع

(بتطبیق میر هنهٔ النهایات بالمقارنهٔ) .

المقارنه النهایات بالمقارنه) .

□ التمرين الأول: (05 نقاط)

في القضاء المنسوب الى معلم متعامد ومتجانس $(o:\vec{r}:\vec{j}:\vec{k})$ تعتبر النقط:

 $\overrightarrow{n}(2;-1;1)$ والضعاع $D(4;-2;5) \cdot C(-1;-3;2) \cdot B(0;1,4) \cdot A(1;2;3)$

1-1) بين أن النقط B ، A و C ليست في استقامية.

ب) أثبت أن 📆 شعاع ناظمي للمستوي (ABC).

ج) عين معادلة للمستوي (ABC).

 $\begin{cases} x=2-2t \\ y=-1+t \ (t\in \mathbb{R}) \end{cases}$ ليكن المستقيم (Δ) الممثل وسيطيا ب (Δ) -2

(ABC) وإن هذا المستقيم عمودي على المستقيم الى المستقيم (Δ) وان هذا المستقيم عمودي على المستوي

3 - لنكن E المسقط العمودي للنقطة D على المستوي (ABC)، يرهن ان E هي مركز ثقل المثلث ABC.

التمرين الثاني: (04 نقاط)

 $z^2 + 2z + 4 = 0$ المعادلة: C = 2z + 4 المعادلة: 1- حل في مجموعة الأعداد المركبة

$$\frac{z_{\Gamma} - z_{A}}{z_{B} - z_{A}} = \frac{1}{2} + i \frac{\sqrt{3}}{2}$$
 ਹੈ। ਹੁੰਦ ()

ب) عين طويلة العدد $\frac{1}{2}$ + $\frac{\sqrt{3}}{2}$ وعمدة له .

. باستنتج أن AB - AC وأن المثلث ABC متقايس الأضلاع ABC

التعرين الثالث: (04 نقاط)

صندوق بحتوي 10 كريات حمراء و 3 خضراء، $U_{\frac{1}{2}}$ صندوق بحتوي 3 كريات حمراء و 4 خضراء.

يختار شخص بطريقة عشوانية صندوقا ثم يسحب بدون اختيار كرية من الصندوق

 U_1 يكن U_1 : هادث اختيار الصندوى U_1

 U_{γ} مائث اختيار الصندوق U_{γ}

R : حادث سحب كرية حمراء.

ي حالث سحب كرية خضر اء $ilde{V}$

مثل بشجرة متزنة (مرجحة - مثقلة) هذه الوضعية.

2. احسب احتمال الحصول على R.

3. احسب احتمال سحب كرية من الصندوق U علما أنها حمراء.

□ التمرين الرابع: (07 نقاط)

 $f(x) = 2 \ln x - (\ln x)^2$ نعتير الدالة f المعرفة على المجال $f(x) = 2 \ln x - (\ln x)^2$ بعثير الدالة f المعرفة على المجال f متعامد ومتجالس .

1- احسب نهايات f عند 00+ وعند 0 من اليمين .

2- ادرس اتجاه تغير الدالة ع ثم شكل جدول تغيراتها.

3- حدد نقط تقاطع المتحني (C) مع محور الفواصل.

4- اكتب معلالة المعاس T عند النقطة التي فاصلتها عير

اهسب بالتقريب إلى f(5) ، f(5) ، f(5) معين الفقطتين من f(10) اللتين فاصلتاهما f(5) .

والمستقيم T.والمستقيم T.

6-) 272 وسيط حقيقي ، نافش حسب قيم 272 عدد حاول المعادلة:

 $(\ln x)^2 - 2\ln x + \mathbf{m} = 0$

ب) بين أنه في حالة وجود حلين متمايزين فإن جداؤهما مستقل عن 272

حل الموضوع 6

□ التمرين الأول:

$$\frac{r_{\overrightarrow{AC}}}{r_{\overrightarrow{AB}}} = 5 : \frac{r_{\overrightarrow{AC}}}{r_{\overrightarrow{AB}}} - 2 \quad \text{if } \overrightarrow{AC}(-2; -5; -1) : \overrightarrow{AB}(-1; -1; 1) \quad (-1)$$

C و B ، A الشعاعان \overrightarrow{AB} و \overrightarrow{AC} غير مرتبطين خطيا ومنه النقط $\frac{x_{\overrightarrow{AC}}}{x_{\overrightarrow{AB}}}
eq \frac{y_{\overrightarrow{AC}}}{y_{\overrightarrow{AB}}}$

ليست في استقامية فهي إذن تعين مستويا .

 $\vec{n}.\vec{A}\vec{B} = 2 \times (-1) + (-1) \times (-1) + 1 \times 1 = 0$ ($\vec{n}.\vec{A}\vec{C} = 2 \times (-2) + (-1) \times (-5) + 1 \times (-1) = 0$

 \overrightarrow{n} إنَّن الشعاع \overrightarrow{n} عمودي على مستقيمين متقاطعين في A من المستوي (ABC) وبالتألي \overrightarrow{n} شعاع ناظمي للمستوي (ABC) .

ABC ومنه معادلة المستوي $\overrightarrow{n}(2;-1;1)$ (جn) (عدمتوي المستوي n) n (عدمتوني المستوي عدمتوني d) عدمتوني d

$$D$$
 نعوض بإحداثيات . (Δ): $\begin{cases} x = 2 - 2t \\ y = -1 + t \end{cases}$ $(t \in \mathbb{R})$ ي $D(4; -2; 5) - 2$

$$egin{align*} &t=-1\ t=-1\ &t=-1\ &t=-1 \ &t=-1+t\ &t=-1 \ &t=-1+t\ &t=-1 \ &t=-1+t \ \ &t=-1$$

 $\overrightarrow{n'}(-2;1;-1)$ هو (Δ) المستقيم المستقيم المستقيم هو المستقيم المستقيم

ثدينا $\overline{n'}=\overline{n'}=\overline{n'}$ إنْن $\overline{n'}$ و $\overline{n'}$ مرتبطان خطيا وهذا يعني أن الشعاع $\overline{n'}=\overline{n'}=\overline{n'}$ هو أيضا شعاع ناظمي للمستوي (ABC) ويالتالي (Δ) عمودي على المستوي (ABC).

E -3 المسقط الصودي للنقطة D على المستوي (ABC); يما أن المستقيم (Δ) عمودي على المستوي (Δ) فإن النقطة E هي إذا نقطة تقاطع المستقيم (Δ) والمستوي (Δ).

$$(\Delta): \begin{cases} x=2-2t \\ y=-1+t \end{cases}$$
 (ABC): $2x-y+z-3=0$; E نَعْيِنَ اِحَدَاثُمِاتَ النَّفَطَة $z=4-t$

$$2(2-2t)-(-1+t)+(4-t)=3=0$$
 بالتعويض نجد:

 $\, \, , E(0;0;3) :$ ومنه: $\, t=1 \, , t=1 \,$ ومنه: المداثبات $\, E(0;0;3) \, , t=1 \,$

مركز ثقل المثلث ABC هو مرجح الجملة المثقلة $\{(A;1),(B;1),(C;1)\}$. هذا المركز المثلث ABC هو مرجح الجملة المثقلة $\{(B;0;3),(C;3)\}$ وهو النقطة $\{(B;0;3),(C;3)\}$

ABC أذن E هي مركز ثقل المثلث E

اي
$$\Delta'=(\sqrt{3}i)^2$$
 ومنه للمعلالة علين هما: $\Delta'=1-4=-3$ ومنه للمعلالة علين هما: $-1-i\sqrt{3}$ و $-1+i\sqrt{3}$

$$s = \{ 1 + i\sqrt{3}; 1 - i\sqrt{3} \}$$
 مجموعة الحلول هي

$$z_C = -1 - i\sqrt{3} \cdot z_B = -1 + i\sqrt{3} \cdot z_A = 2$$
 (2)

$$\frac{x_{\ell} - x_{\ell}}{x_{R} - x_{\ell}} = \frac{-1 - i\sqrt{3} - 2}{-1 + i\sqrt{3} - 2} = \frac{-3 - i\sqrt{3}}{-3 + i\sqrt{3}} \times \frac{-3 - i\sqrt{3}}{-3 - i\sqrt{3}} \quad (1)$$

$$\frac{z_C - z_A}{z_B - z_A} = \frac{9 + 6i\sqrt{3} - 3}{12} = \frac{1}{2} + i\frac{\sqrt{3}}{2}$$

$$\left|\frac{1}{2} + i\frac{\sqrt{3}}{2}\right| = \sqrt{\left(\frac{1}{2}\right)^2 + \left(\frac{\sqrt{3}}{2}\right)^2} = 1$$
 (4)

انكن heta عمدة تلعد المركب i + i + i + i + i + i ومنه عمدة الكن heta عمدة عمدة عمدة المركب المعدد المركب: $\frac{1}{2} + \frac{1}{2} + \frac{1}{2}$.

$$AB = AC$$
 اي $\frac{AC}{AB} = 1$ نمتنج أن $\frac{|s_C - s_A|}{|s_B - s_A|} = \frac{|s_C - s_A|}{|s_B - s_A|} - \frac{AC}{AB}$ *(ج

$$arg\left(\frac{z_{\ell}-z_{A}}{z_{B}-z_{A}}\right) = arg(z_{\ell}-z_{A}) \quad arg(z_{B}-z_{A}) \quad *$$

$$arg\left(\frac{x_{C}-x_{A}}{x_{B}-x_{A}}\right) = \left(\overrightarrow{OI};\overrightarrow{AC}\right) - \left(\overrightarrow{OI};\overrightarrow{AB}\right) - \left(\overrightarrow{AB};\overrightarrow{AC}\right)$$

نستنتج ان:
$$(2\pi)$$
 $= \frac{\pi}{3}$ $= \frac{\pi}{3}$ اي ان المثلث ABC متقايس الاضلاع

□ التمرين الثالث:

(U,
ightarrow R) أو المسار

بتطبيق قانون الاحتمالات الكلية وقانون احتمال تقاطع حادثين تجد:

$$P(R) = P(U_1 \cap R) + P(U_2 \cap R)$$

$$P(R) = P_{U_1}(R) \times P(U_1) + P_{U_2}(R) \times P(U_2)$$

$$P(R) = \frac{10}{13} \times \frac{1}{2} + \frac{3}{7} \times \frac{1}{2} = \frac{109}{182} = 0.6$$

احتمال سحب كرة من الصندوق الأول علما أنها حمراء:

بتطبيق فاتون الاحتمالات الشرطية نجده

$$P_R(U_1) = \frac{P(U_1 \cap R)}{P(R)} = \frac{P_{U_1}(R) \times P(U_1)}{P(R)} = \frac{\frac{1}{2} \times \frac{10}{13}}{\frac{109}{182}} = \frac{70}{109} \approx 0.64$$

□ التعرين الرابع:

$$f(x) = 2\ln x - \left(\ln(x)\right)^2 -1$$

$$\begin{cases} \lim_{x \to +\infty} \ln x - +\infty \\ \lim_{x \to +\infty} (2 - \ln x) & \infty \end{cases} \stackrel{\mathcal{Y}}{\longrightarrow} \lim_{x \to +\infty} f(x) = \lim_{x \to +\infty} \ln x (2 - \ln x) = -\infty$$

$$\lim_{\stackrel{>}{x\to 0}}(\ln x)=-\infty \quad \text{if} \quad \lim_{\stackrel{>}{x\to 0}}f(x)=-\infty$$

$$f'(x) = \frac{2(1-\ln x)}{x} \text{ if } f'(x) = 2 \times \frac{1}{x} - 2 \times \frac{1}{x} \times \ln x$$
 -2

 $1 - \ln x$ بشارة f'(x) من اشارة f'(x) من اشارة f'(x) بشارة المارة عمل الشارة المارة ال

,
$$x = e$$
 if $\ln x = 1$ if $1 - \ln x = 0$ that $f'(x) = 0$

| x | 0 | e | | +∞ |
|-------|---|-----|---|----|
| f'(x) | | + 0 | _ | |

إذن: الدالة f متزايدة تماما على المجال [e; +\infty] و متناقصة تماما على المجال [e; +\infty]

جدول تغيرات 🐔 :

| III . | 0 | | e | | +∞ |
|-------|-----|---|---|---|-----|
| f'(x) | | + | 0 | _ | |
| | | | 1 | | |
| f(x) | -00 | / | | 1 | -00 |

3- نقاط تقاطع (C) مع محور القواصل:

وبالثاني: $\ln x(2-\ln x)=0$ أي $\ln x-(\ln x)^2=0$ وبالثاني: $\ln x=0$ او $\ln x=0$

$$x=1$$
 alia $\ln x=0$ •

$$x = e^2 \quad \text{if } \ln x = 2 \quad \text{all} \quad 2 - \ln x = 0 \quad \text{o}$$

 $B(e^2;1)$ و A(1;0) و النقطتين A(1;0) و النقطتين (C) و النقطتين (C)

$$T: y = f'(e^2)(x - e^2) + f(e^2) : T$$
 and a satisfied of the satisfied $T: y = f'(e^2)$

$$T: y = \frac{2}{e^2}x + 2: \partial_{-}^{2} f(e^2) - 0$$
 $f'(e^2) = -\frac{2}{e^2}$ $\partial_{-}^{2} f'(e^2) = -\frac{2}{e^2}$

$$f(5) - 2\ln 5 - (\ln 5)^2 \approx 2 \times 1.609 - 1.609^2$$

 $f(5) \approx 3.218 - 2.588 \approx 0.630$

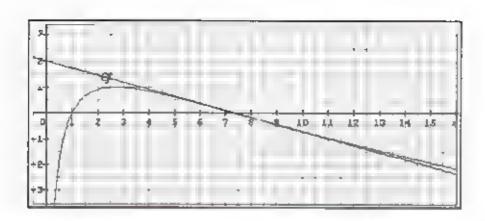
$$f(10) = 2\ln 10 - (\ln 10)^2 \approx 2 \times 2.302 - 2.302^2$$
$$f(10) \approx 4.604 - 5.301 \approx -0.697$$

النقطتان من T اللتان فاصلتاهما 5 و 10.

$$y_2 = -\frac{2}{e^2} \times 10 + 2 \approx -0.706$$
 J $y_4 = -\frac{2}{e^2} \times 5 + 2 \approx 0.646$

 $N_2(10; y_2)$ و $N_1(5; y_1)$ النقطتان المطلوبتان هما

5- رسم المماس T والمنطق (C) .



من التمثيل البياتي تلاحظ أن:

- إذا كان 1 > 372 المعائلة لها حلين متمايزين.
 - إذا كان 1 = 22 المعادلة لها حل مضاعف.
 - ه إذاكان 1 > 77 المعادلة ليس لها حثول.

(يمكن الاعتماد على الطريقة الجيرية: بوضع In x = X)

 $lnx=1+\sqrt{1-m}$ يا $lnx=1-\sqrt{1-m}$ نهد m<1 في حالة m<1

$$x = e^{1+\sqrt{1-m}}$$
 او $x = e^{1-\sqrt{1-m}}$

$$e^{1+\sqrt{1-m}} \times e^{1-\sqrt{1-m}} = e^{2}$$
 (Aing

وبالتالي جداء الحلين مستقل عن العدد 772

مادّة العلوم الفيزيانية

تحت إشراف: الأستاذ أوراغ مولود مفتش التربية الوطنية

الموضوع الأول في مادة العلوم الفيزيائية

🚁 التمرين الأول:

يسمدح التحور الكيميائي الدي يحدث بين شوارد البيروكسوديكبريتات (S2O) و شوارد البود (آ) في الوسط المائي بتفاعل تام معادلته :

$$S_2O_{A(aq)}^{2-} + 2\Gamma_{aq} = 2SO_{A(aq)}^{2-} + I_{2(aq)}$$

ال سراسة تصور هذا التفاعل في درجة حرارة ثابتة $^{\circ}$ 35 °C بدلالة الرمن، محرج في المحروبية تصور هذا التفاعل في درجة حرارة ثابتة $^{\circ}$ 35 °C بدلالة الرمن، محرج في المحصة $^{\circ}$ 100 mL بحجم $^{\circ}$ 100 mL بحجم $^{\circ}$ 100 mL بحجم $^{\circ}$ 100 mL محروب أبو المولي $^{\circ}$ 100 mL محروب مائي ليود البوناسيوم $^{\circ}$ (K++I) تركيره المولي $^{\circ}$ 100 mL محلوب مائي ليود البوناسيوم $^{\circ}$ (K++I) تركيره المولي $^{\circ}$ 100 mL على مزيح حجمه $^{\circ}$ 100 mL على مزيح حجمه $^{\circ}$ 100 mL على مزيح حجمه $^{\circ}$

أ - أنشىء جدولا لتقدم التعاعل الحاصل.

- أكتب عبارة التركيز المولي $S_2O_8^2$ لشوارد البيروكسوديكبريتات مي المريح حلال النعاعل بدلالة: V_2 , V_1 , C_1 مي المزيح .
- t=0 المركيز المولي لشوارد السيروكسوديكسرينات هي المحطة $[S_1O_8^2]_0$ المحطة $[S_1O_8^2]_0$ وشوارد [T].
- $I_{1}, \dots, I_{1}, I_{2}, I_{3}$ المتابعة المركب المتابعة المرابعة المرابعة المارد و الجديد $V_{0}=10~\text{mL}$ عيمات من المربح حجم كل عيمة $V_{0}=10~\text{mL}$ وبيردها مباشرة بالماء البارد و الجديد وبعدها بعاير ثبائي البود المتشكل حلال المدة المبواسطة محلول مائي لثيو كبريتات لصوديوم $C^{2}=1.5\times10^{-2}~\text{mol/L}$ وهي كل مرة نسجل $V_{0}=1.5\times10^{-2}~\text{mol/L}$ وهي كل مرة نسجل $V_{0}=1.5\times10^{-2}~\text{mol/L}$ بيريتات الصوديوم اللازم لاحتماء ثبائي البود فمحصل على جدول القياسات التالى :

| t(min) | 0 | 5 | 10 | 15 | 20 | 30 | 45 | 60 |
|------------------|---|-----|-----|-----|------|------|------|------|
| V (mL) | 0 | 4,0 | 6,7 | 8,7 | 10,4 | 13,1 | 15,3 | 16,7 |
| $[l_2]$ (mmol/L) | | | | | | | | |

١ - لماذا تبرد العيمات مباشرة بعد فصلها عن المزيح ؟

$$I_{2(aq)} \, / \, I_{(aq)} \, S_a O_{6(aq)}^2 / \, S_2 O_{3(aq)}^2 \,$$
 ب $=$ هي تفاعل المعايرة تتدخل الثنائيتان :

أكتب المعادلة الإجمالية لتفاعل الاكسدة - إرجاع الحاصل بين الثنائيتين.

جد - بين مستعينا بجدول التقدم لتفاعل المعايرة أن التركيز المولي لثنائي البود في العينة عند نقطة التكافؤ يعطى بالعلاقة :

$$[I_2] = \frac{1}{2} \times \frac{C' \times V'}{V_n}$$

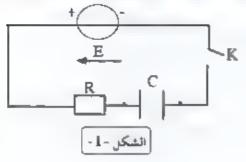
د - اكمل جدول القياسات.

م. أرسم على ورقة ملليمترية البيان $[I_1] = f(t)$.

و - أحسب بيانيا السرعة الحجمية للتفاعل في اللحظة t = 20 min

◄ التمرين الثاني:

تتكون الدارة الكهربائية المبينة في الشكل 1 من العناصر التالية موصولة عنى التسلسل.



- · مولد كهربائي توتره ثابت E = 6V .
 - · مكثفة سعتها C= 1,2 µF مكثفة
 - . $R = 5k\Omega$ مناقل اومی مقاومته
 - قطعة K .

نغلق القاطعة:

. E , R , C, $\frac{du_{_{2}}(t)}{dt}$, $u_{_{2}}(t)$ ينطبيق قانون جمع التوترات، أوجد المعادلة التعاصلية التي تربط بين t

 $u_c(t) = E(1-e^{\frac{1}{R_c^{-1}}})$ كحن $u_c(t) = E(1-e^{\frac{1}{R_c^{-1}}})$ كحن العبارة $u_c(t)$

امتمان شفادة الباكالورية 2009

- 3. حدد وحدة المقدار RC ، ما مدلوله العملي بالسبة للدارة الكهربائية ؟ اذكر اسمه .
 - 4. أحسب قيمة التوثر الكهربائي (t) على في اللحظات المدونة في الجدول التالي :

| t(ms) | 0 | 6 | 12 | 18 | 24 |
|------------------------|---|---|----|----|----|
| u _c (t) (V) | | | | | |

- د. أرسم المنحنى البياني f(t) = f(t)
- 6. أوجد العبارة الحرفية للشدة اللحظية للتيار الكهربائي (١(t) بدلالة E.C.R ثم
 احسب قيمتها في اللحظتين: 0=t و صدر.
 - 7. أكتب عبارة الطاقة الكهربائية المحربة في المكثفة . أحسب قيمتها عمدما دلي دلي دلي .

🥌 التمرين الثالث:

البولوبيوم عنصر مشع، بادر الوجود في الطبيعة، رمره الكيميائي Po ورقمه الدري 84.

اكتشف أول مرة سنة 1898م في أحد الحامات العنصر البولونيوم عدة نظائر لا يوجد منها في الطبيعة سوى البولونيوم 210. يعتبر البولونيوم مصدر لجسيمات α لان أعلب نظائره تصدر أثناء تفككها هذه الجسيمات

أ. ما المقصود بالعبارة :

١-- عنصر مشع، ب - للعنصر نظائر ،

2 يتمكك «بولونيوم 210 معطيا جسيمات α و نواة إبي هي Pb. ٍ .

اكتب معادلة التماعل المسمدح للتحول النووي الحاصل محددا قيمة كل من Z ، A

- 3. إذه علمت أن زمن نصف حياة البولونيوم 210 هو 138 = t_{32} وأن نشاط عينة منه في المعظة t=0 هو $A_{n}=10^{8}$ Bq علم المعظة t=0
 - λ ثابت النشاط الإشعاعي (ثابت التفكك).

ب N_0 عدد أبوية البولوبيوم 210 الموجودة في العينة في اللحصة N_0 - 1

ج الدة الرمية التي يصبح فيها عدد أبوية العبة مساويا ربع ما كان عبيه في النحظة t=0

🛶 التمرين الرابع:

يدور قمر اصطناعي كتلته (m) حول الأرض في مسار دائري عنى ارتعاع (h) من سطحها. بعتبرالأرص كرة نصف قصرها (R)، و بمدح القمر الاصطناعي بنقطة مادية .

تدرس حركة القمر الاصطماعي في المعلم المركري الأرضي الدي بعتبره عاليليا.

- 1. ما المقصود بالمعلم المركزي الأرضي ؟
- 2 أكتب عبارة القابول الثالث لكيبلر بالسبة لهذا القمر،
- 3. أوجد العبارة اخرفية بين مربع سرعة القمر (v^2) وG ثابت الجدب العام، M كتلة الأرض، h و R .
 - 4. عرّف القمر الجيو مستقر واحسب ارتفاعه h وسرعته ٧ -
 - 5. احسب قوة جدب الأرص لهذا القمر ، اشرح لمادا لا يسقط عني الارص رعم دلك.

المعطيات:

دور حركة الأرض حول محورها: T≈24h

 $G = 6.67 \times 10^{-1} \text{ N m}^3 \text{ Kg}^2$, R = 6400 Km, $m_s = 2.0 \times 10^3 \text{ Kg}$, $M_T = 5.97 \times 10^{24} \text{ Kg}$

> التمرين التجريبي:

سمدح التحول الكيميائي الحاصل بين حمص الايثانويك (CH,COOH) و لايثانون (C,H,OH) بالمعادلة :

$CH_1COOH + C_2H_3OH = CH_1COOC_2H_1 + H_2O$

لدراسة تصور التفاعل بدلالة الرمن، بسكب في إناء موضوع داخل الجنبد مريحا مؤنفا من 0,2 mol من حمص الايثانويك (CH,COOH) و 0,2 mol من الكحول (C,H,OH) ، بحيث بعد الرح والتحريك بقسم المريح على 10 أنابيب احتيار مرقمة من التي 10، بحيث 2009

بحتوي كن منها على نفس الحجم ، V من المريح. تُسدُ الأنابيب وتوضع في حمام مائي درجة حرارته ثابتة وتشغل الميقاتية .

وي اللحصة C=1 نحرج الأبوب الأول وتعاير الحمض المتبقي قيه يواسطة محلول مائي من هيدروكسيد الصوديوم ($C=1.0 \, mol \, L^{-1}$) تركيره المولي ($C=1.0 \, mol \, L^{-1}$) فيلرم ببلوغ تقطة التكافؤ إصافة حجم من هيدروكسيد الصوديوم (V_{10}) للستنتج (V_{10}) اللازم معايرة الحمض المقبقي الكلي.

بعد مدة نكرر العملية مع البوب آخر وهكذا، لنجمع القياسات في اجدول التالي .

| t(h) | 0 | 4 | 8 | 12 | 16 | 20 | 32 | 40 | 48 | 60 |
|--------------------------|-----|-----|-----|-----|-----|-----|----|----|----|----|
| V' _{be} (mL) | 200 | 168 | 148 | 132 | 118 | 104 | 74 | 66 | 66 | 66 |
| x(mole). تقدم التماعل | | | | | | | | | | |

1. أ -- ما اسم الأستر المتشكل ؟

ب أنشىء حدولا لتقدم التفاعل بين الحمص (CH,COOH) والكحول (C2H5OH).

ج أكتب معادله التفاعل الكيميائي المحدج للتحول الحاصل بين حمص الأيثانويك
 (CH,COOH) ومحلول هيدروكسيد الصوديوم (Na* + OH) .

1.2 اكتب العلاقة بين كمية الحمص المبقى (n) و(V'b) حجم الأساس اللارم للتكافؤ ،

ب - بالاستعابة بجدول التقدم السابق احسب قيمة (x) تقدم التعاعل ثم "كمل الجدول أعلاه.

x = f(t) بياني المنحنى البياني - ج

د - احسب بسبة التقدم النهائي ٢ ، مادا تستشح ؟

هـ عبر عن كسر التقاعل المهائي برQ في حالة التوارب بدلالة التقدم المهائي ،x. ثم أحسب قيمته .

التمرين الأول:

أ - جدول التقدم :

$$\mathbf{n}_{S_2O_8^{2-}} = \mathbf{C}_1 \mathbf{V}_1 = 4 \times 10^{-2} \times 0, 1 = 4 \times 10^{-3} \text{ mol}$$

$$\mathbf{n}_1 = \mathbf{C}_2 \mathbf{V}_2 = 8 \times 10^{-2} \times 0, 1 = 8 \times 10^{-3} \text{ mol}$$

| معادلة التماعل | التقدم | 2F ₍₄₀₎ + | $S_2O_{e^{-(aq)}}^{2}=$ | I _{2(eq)} | + 2SO _{4 (ма)} |
|-------------------|---------|----------------------------|---------------------------------------|--------------------|-------------------------|
| الحالة الأبعدائية | 0 | 8 x 10 ⁻³ | 4 x 10 ⁻³ | 0 | 0 |
| الحالة الانتقائية | х | 8 x 10 ⁻³ - 2x | 4 x 10 ⁻³ - x | х | 2x |
| الحالة النهائية | x_{r} | 8 x 10-3 - 2x ₁ | 4 x 10 ⁻³ - x _f | X _t | 2x, |

ب - عبارة التركيز المولي ["S2O2]:

$$[S_2O_6^2] = \frac{n_{S_2O_8^2}}{V_1 + V_2} - \frac{C_1V_1 - x}{V_1 + V_2} - \frac{C_1V_1}{V_1 + V_2} - \frac{x}{V_1 + V_2}$$
(1)

نديما من جدون التقدم : $\frac{x}{V_{+}+V_{+}}$ يالتعويص في العلاقة (1) بجد :

$$[S_2O_k^2] = \frac{C_1V_1}{V_1 + V_2}$$
 [1,]

جـ - حساب قيمة ما [S2O] :

$$[S,O_{_{\rm H}}^{^2}]_{_{0}} = \frac{C_{_{1}}V_{_{1}}}{V_{_{1}} + V_{_{2}}} = \frac{4 \times 10^{-2} \times 0.1}{0.2} = 2.0 \times 10^{-2} \, \text{mol L}^{-1}$$

أ تبرد العيمات قبل المعايرة لتوقيف استمرار التفاعل في ثلث اللحطة .

ب - كتابة معادلة تفاعل الأكسدة - إرجاع:

المعادلة المصفية للارجاع

1. + 26 = 21

المعادلة التعبعية للأكبيدة

 $2S_2O_3^{2-} = S_4O_6^{2-} + 26$

ية الأكسدة الأرجاعية $I_{2(aq)} + 2S_2O_3^2$ (هو) $= 2\Gamma_{(aq)} + S_4O_6^2$ (هو)

:
$$[I_2] = \frac{1}{2} \times \frac{C' \times V'}{V_0}$$
 • نبين العلاقة التالية

جدول تقدم تغاعل للعايرة:

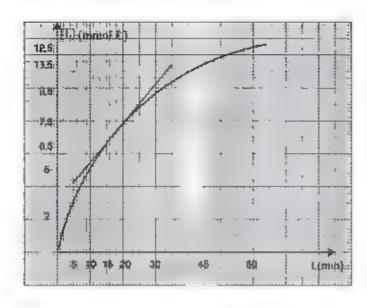
| معادلة التفاعل | التقدم | I _{3(aq)} + | $2S_2O_{3 \text{ (aq)}}^2 =$ | 2I' _(aq) | + S ₄ O _{6 (ng)} | |
|-------------------|--------|--------------------------|------------------------------|---------------------|--------------------------------------|--|
| الحالة الابتدائية | 0 | $[I_2] \times V_0$ | C' x V' | 0 | 0 | |
| الحالة النهائية | x_t | $[I_2] \times V_n - x_E$ | C' x V' - 2x _e | 2x _E | $x_{\rm p}$ | |

$$x_{\rm g} = \frac{{
m C'} \times {
m V'}}{2}$$
 ومنه : ${
m C'} \times {
m V'} - 2x_{\rm g} = 0$ عند التكافؤ : ${
m C'} \times {
m V'} - 2x_{\rm g} = 0$ ومنه : ${
m I}_2$] $= \frac{1}{2} \times \frac{{
m C'} \times {
m V'}}{{
m V}_2}$: غبد التعويض في العلاقة : ${
m V}_0 - x_{\rm g} = 0$: غبد التعويض في العلاقة :

د - اكمال الجدول:

| t(min) | 0 | 5 | 10 | 15 | 20 | 30 | 45 | 60 |
|-------------------------|---|-----|-----|-----|------|------|------|------|
| V'(mL) | 0 | 40 | 6.7 | 8.7 | 10.4 | 13.1 | 15.3 | 16.7 |
| I ₂ (mmol/L) | 0 | 3.0 | 5.0 | 6.5 | 7.8 | 9.8 | 11.5 | 12.5 |

 $[L_i] = f(t)$ هـ رسم البيان



حساب السرعة الحجمية للتفاعل عبد t = 20 min .

$$v = \frac{1}{V_T} \times \frac{dx}{dt} = \frac{d[T_2]}{dt}$$

 $v_{(1=20) \text{min}} = \frac{\Delta [I_2]}{\Delta t} \approx 2.4 \times 10^{-4} \text{ mol.min}^{-1} \cdot L^{-1}$

التمرين الثانى:

1, المعادلة التعاصلية:

$$u_R(t) + u_C(t) = E$$
 : بتطبیق قاموں حمع التو ترات:
$$Ri(t) + u_C(t) = E \implies R \frac{dq}{dt} + u_C = E$$

$$RC \frac{du_C}{dt} + u_C = E$$

$$\frac{du_c}{dt} + \frac{1}{RC}u_c = \frac{E}{RC}$$

ي إثبات ان $u_c(t) = E(1 - e^{\frac{-ct}{4ct}})$ هو حل للمعادلة التعاصلية:

$$\frac{du_c}{dt} = \frac{E}{RC} e^{\frac{1}{RC}}$$
 : باشتقاق عبارة $u_c(t)$ غدد

$$\frac{E}{RC} e^{\frac{1}{RC}!} + \frac{1}{RC} E (1 - e^{\frac{1}{RC}!}) = \frac{E}{RC}$$
 نعوض في المعادلة التفاصلية

$$\frac{E}{RC} = \frac{E}{RC}$$

بالتالي المعادلة التغاضلية تقبل الحل المفترح .

3. وحدة القدار RC: بالتحليل البعدي

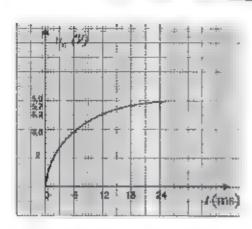
$$[RC] = [R] \times [C] = \frac{[U]}{[I]} \times \frac{[Q]}{[U]} - \frac{[U]}{[\overline{I}]} \times \frac{[\overline{I}] [\overline{I}]}{[U]} = [\overline{I}]$$

[RC] متحاسس مع الرمن ومنه وحدة المقدار RC هي الثانية (s).

- مدلوله العبرياتي هو المدة الرسية اللارمة لشحن مكثمة بنسبة 63% من شحبتها الكلية. - اسمه: ثابت الزمن.

4. حساب قيمة التوتر يا :

| t(ms) | 0 | 6 | 12 | 18 | 24 |
|------------------|---|------|------|------|------|
| $u_{_{k}}(t)(V)$ | 0 | 3.80 | 5 18 | 5 70 | 5 89 |



6. العبارة الحرفية لشدة التيار:

$$i(t) = \frac{dq}{dt} = C \frac{du_c}{dt} = C \frac{E}{RC} \cdot c^{\frac{1}{RC}t}$$
$$i(t) = \frac{E}{R} \cdot c^{\frac{1}{RC}t}$$

$$i(\infty) = \frac{E}{R} e^{-\frac{1}{4L}x^m} = 0$$
 , $t \to \infty$ نو اللحظة $t = 0$, $t \to \infty$ ، $t = 0$ ، $t = 0$ المحظة في اللحظة والمحافظة المحافظة والمحافظة وا

7. الطاقة الكهربائية للحزنة في المكثفة:

$$E_{c}(t) = \frac{1}{2}C [u_{c}(t)]^{2}$$

$$E_{c} = \frac{1}{2}C \times E^{2} \quad u_{c}(\infty) = E \quad t \quad \text{and} \quad u_{c}(\infty) = E \quad t \quad \text$$

التمرين الثالثء

1 ا - عنصر مشع : هو عنصر بواة درته غير مستقرة تتفكك تلقائيا مصدرة اشعاع βια أو٧،
 ب - لنعنصر بظائر : عنصر دراته لها أبوية تحتوي على بقس العدد الدري Z وتحتلف في العدد الكالي A .

2. معادلة التفاعل الدوري.
$$Pb + {}_{\uparrow}^{4}He$$
 $\rightarrow {}_{nx}^{2}Pb + {}_{\uparrow}^{4}He$ وصد. $A = 206$ وصد.

$$\lambda = \frac{\ln 2}{t_{32}} = \frac{\ln 2}{138 \times 24 \times 3600} = 5.8 \times 10^{-6} \text{ s}^{-1} : \lambda = -5.3 \times 10^{-6} \text{ s}^{-1}$$

تسجيح الموسوع الأول

$$N_0 = \frac{A_0}{\lambda} = \frac{10^8}{5.8 \times 10^4} = 1.72 \times 10^{15} \text{ noy}$$
, $N_0 = -1.00 \times 10^{15} \text{ noy}$

حـ - حساب الرمن اللازم لبقاء ربع عدد الابوية الابتدائية:

$$N(t) = N_0 e^{-\lambda t} = \frac{N_0}{4}$$

$$t = \frac{\ell_0 \cdot 4}{\lambda} = \frac{\ell_0 \cdot 4}{5.8 \times 10^4} = 2.4 \times 10^7 \text{ s}$$

الزمن اللازم هو 276 يوم.

الشهرين الرابع:

 المعلم المركري الأرصي هو المعلم الذي مبدؤه مركز الأرض محاوره الثلاثة موجهة بحو ثلاثة نجوم ثابتة ،

 $\frac{T^2}{r^3}$ = K بالقانون الثالث لكبلر ، يتناصب مربع الدور مع مكعب البعد بين القمر والأرض $\frac{T^2}{(b+R)^3}$ = $\frac{4\pi^2}{GM_-}$ (1) : وبالتاني

3. العبارة الحرفية للسرعة:

$$v = \frac{2\pi(R + h)}{T}$$
 $\Rightarrow v^2 \cdot T^2 - 4\pi^2 (R + h)^2 \dots$ (2)

$$T^2 = \frac{4\pi^2 \cdot ((R+h)^3)}{G.M.}$$
 : (1) ومن العلاقة

$$v^2 = {GM_\tau \over (R+h)}$$
 : وبالتعويص في v^2 . ${4\pi^2 \, (R+h)^3 \over G.M_\psi} = 4\pi^2 (R+h)^2$: (2) ومنه

4. تعريف القمر جيو مستقر : هو القمرالصناعي الذي يبدو ساكنا لملاحط على سطح الأرض، يقع الأرض، حيث يدور في نفس جهة دوران الارض، دوره يساوي دور حركة الأرض، يقع مداره في مستوي خط الاستواء.

$$\frac{T^2}{(R+h)^3} \simeq \frac{4\pi^2}{G \; M_{_{\rm T}}}$$
 : المن الثالث لدينا ($\frac{1}{G} = \frac{3}{T^2 G M_{_{\rm T}}}$

$$T = 24 \text{ h} \cdot \frac{1}{4\pi^2} + \text{h} + R = \sqrt[3]{\frac{T^2 G M_T}{4\pi^2}}$$

 $h + R = 4,22 \times 10^7 \text{ m}$

h = 4,22 x 107 0,64 x 107 = 35,84 x 106 m

تعجيج الموضوع الأول

بالتعويض في العلاقة :

$$v = \sqrt{\frac{GM_T}{(R+h)}} = \sqrt{\frac{6.67 \times 10^{-11} \times 5.97 \times 10^{24}}{4.22 \times 10^7}} = 3070 \text{ m,s}^{-1} \approx 3 \text{ km,s}^{-1}$$

$$F = G \frac{m_1 M_T}{(R+h)^2} = 6.67 \times 10^{-11} \frac{2 \times 10^3 \times 5.97 \times 10^{24}}{2} : 0.5$$

$$F = 447.2 \text{ N}$$

عدم سقوط القمر الصناعي: لأن القمر الصناعي يدور يسرعة كافية تمنعه من السقوط ووجود القوة الطاردة المركزية.

التمرين التجريبيء

أ – الاستر المتشكل: هو إيثانوات الإيثيل.

ب - جدول التقدم:

| معادلة التفاعل | التقدم | СН,СООН+ | $C_2H_5OH =$ | CH ₂ COOC ₂ H ₅ | + H ₂ O |
|-------------------|--------|----------------------|----------------------|--|--------------------|
| الحالة الابتدائية | 0 | 0 | 0,2 | 0 | 0 |
| الحالة الإنتقالية | х | ж | 0,2 - x | х | х |
| اخالة البهانية | ж | 0,2 - x _r | 0,2 - x _r | X _f | x_{r} |

جـ معادلة تفاعل المعايرة:

$$CH_{3}COOH + (Na^{+} + OH) = (CH_{3}COO^{-} + Na^{+}) + H_{2}O$$

$$n_{\rm opt}$$
 عند التكافؤ تكون كمية مادة الحمض الباقي $n_{\rm opt}$ مساوية لكمية مادة الاساس $n_{\rm opt}$.
 $n_{\rm opt} = {\rm CV'}_{\rm opt} = {\rm V'}_{\rm opt}$

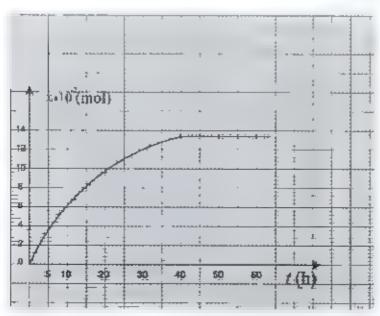
(1)
$$x = 0.2 - V_{\text{(br)}}^{-}$$
: $n_{\text{m}} = 0.2 - x_{\text{m}}^{-}$

تصحيح الموصوع الأو

إكمال اجدول: باستعمال العلاقة (1)

| tch | Ð | 4 | 8 | 12 | 16 | 20 | 32 | 40 | 48 | 60 |
|------------------|-----|-------|-------|-------|-------|-------|-------|--------|-------|-------|
| $V_{\infty}(mL)$ | 200 | 168 | 148 | 132 | 118 | 104 | 74 | 66 | 66 | 66 |
| n(mole) | 0 | 0.032 | 0.052 | 0.068 | 0.082 | 0,096 | 0.126 | ft 134 | 0.134 | 0.134 |

ج - الرسم البياني:



د - حساب بسبة التقدم المهائي:

$$\tau = \frac{x_t}{x_{\text{max}}} = \frac{0.134}{0.2} = 0.67$$

نستنتج ان هذا التفاعل غير تام.

هـ - عبارة كسر التفاعل في حالة التوارب بدلالة ٢٠:

$$Q_{t_{61}} = \frac{[C_4H_1O_2]_f [H_2O]_f}{[CH_3COOH]_f [C_2H_5OH]_f} = \frac{x_f^2}{(0.2 - x_f)^2}$$

 $;Q_{t_{d\alpha}}$ نيمة

$$Q_{t_{dq}} = \frac{0,134^2}{(0,2-0,134)^2}$$

$$Q_{r_{i\alpha}} = K = 4, I$$

وبد:

الموضوع الثاني في مادة العلوم الفيزيائية

🚤 التعرين الأول:

المطيات : . .

 $m_n = 1,0087 u$

 $m_n = 1,0073 \mu$

 $1 u = 931 \text{ MeV/C}^2$

 $C = 3x10^{9} \text{ m/s}$

 $m_s = 0.00055 \text{ u}$

البك جدول لمعطيات عن بعض أنوية الدرات:

| أبوية الصاصر | ² H | H | ,He | ¹ c | ¹⁴ ₂ N | ⁹⁴ Sr | 146 54 Xe | ²³⁵ ₉₂ U |
|---|----------------|------------|--------|--|------------------------------|------------------|---------------------|--------------------------------|
| كتبة البراة M(u) | 2,0,36 | 3,0155 | 4,0015 | 14,0065 | 14.0031 | 93.8945 | 139,8920 | 234,9935 |
| E(MeV) (طاقة ربط التواق) | 2,23 | 8,57 | 28,41 | 99,54 | 101.44 | B10,50 | 1164,75 | |
| E:A(MeV) (طاقة الربط لكل بيركليون) | 1,11 | +-1+++++++ | 7,1 | ************************************** | 7,25 | 8,62 | | + |

وحدة الكتلة (u) 1 ما المقصود بالعبارات البالية : أ - طاقة ربط البواة

 m_{e} . اكتب عبارة طاقة ربط البواة لنواة عنصر بدلاله كل من (m_{χ}) كثلة البواة Z و m_{e} و A و Z وصرعة الضوء في الفراغ (C) .

- 3 أحسب طاقة ربعد النواة لليورانيوم 235 بالوحدة (MeV).
 - 4. أكمل فراغات الجدول السابق.
- ك. ما اسم النواة (من بين المذكورة في الجدول السابق) الأكثر استقرارا ؟ علن.
 - H) اليك التحولات النووية لبعص العناصر من الجدول السابق .
 - 1- يتحول C الى الم الم

ب .. يمتج He وتترول من نظيري الهيدروجين .

جـــــــ قذف لاي المنترون يعطي Xe و الكير وسروسين.

امتحان شعادة الجاكالوريا 2009

- 1. عبر عن كل تحول مووي ععادلة مووية كاملة ومورونة .
- 2 صنف انتحولات النووية السابقة إلى: انشطارية، إشعاعية أو تمككية، اندماجية.
- 3 أحسب الطاقة المتحررة من تعاعل الانشطار ومن تفاعل الاندماح بالوحدة (MeV).

🥌 القمرين الثاني:

 $q = 0.6 \times 10^{-6} C$ با با μF مشحونة سابقا بشحمة کهربائية مقدار ها $C = 1.0 \times 10^{-6} C$ وباقل أومى مقاومته $R = 15 k \Omega$

محقق دارة كهربائية على التسلسل باستعمال المكثمة و الناقل الاومي و قاطعة K.

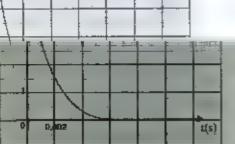
في اللحظة t = 0s نغلق القاطعة:

1. أرسم مخطط الدارة الموصوفة سابقا.

2. مثل على المحطط:

H. H .. 12 ... 3 ... 33

جهة مرور التيار الكهربائي في الدارة .



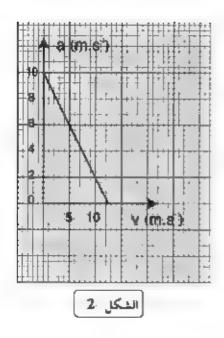
الشكل -1-

- 4 بالاعتماد على قانون جمع التوترات أوحد المعادلة التعاضية بدلالة ع.
- 5. إن حل المعادلة التعاصلية السابقة هو مى الشكل. $u_c = a \times e^{b}$ و التين يطلب تعيين قيمة كل منهما .
 - أكتب العبارة الرمنية للتوتريه.
- بن العبارة الزمية $u_c = f(t)$ تسمح برسم البيان الشكل -1-:
- اشرح على البيان الطريقة المتبعة للناكد من القيم المحسوبة سابقا (السؤال 5).

◄ التمرين الثالث:

يسقط مظلي كتنته مع تجهيزه m = 100 Kg سقوطا شاقوليا بدعا من بقطة O بالسبة لمعلم أرصى دون سرعة ابتدائية .

امتمان شمادة الجاكالوريا 2009



يحضع اثناء سقوطه إلى قوة مقاومة الهواء عبارتها من الشكن f = Kv (تهمل دافعة أرحميدس).

يمثل البياد الشكل -2- تعيرات (a) تسارع مركر عطالة المظلى بدلالة السرعة (v).

ا بتطبيق القانون الثاني لنيوتى، بين أن المعادلة التفاضلية الحركة المطلي من الشكل:
 على على الشكل المعادلة المطلي على الشكل المعادلة المعادل

حيث أن A ، B ثابتان يطلب تعيين عبارتيهما .

- عين بيانيا قيمتي . شدة مجال الجادبية الأرضية
 ي السرعة الحدية للمظلى (٧) .
- 3 تتمير الحركة السابقة بقيمة المقدار (k). حدد وحدة هدا المقدار، وأحسب قيمته ص البيال.
 - 4 أحسب قيمة الثابت 4 ،
 - 5 مثل كيميا تعيرات سرعة المظلي بدلالة الزمن في المحال الزمني 7s ≥ 1 ≥ 0 .

🥌 التمرين الرابع:

محلون مائي لحمص الايثانويك CH3COOH تركيره C مقدرا بالوحدة (mol.L) .

- اكتب معادلة التفاعل الكيميائي الممدح للتحول الكيميائي الحاصل بين حمص الايثانويك والماء.
 - 2 أنشىء حدولا لتقدم التعاعل الكيميائي السابق.
 - 3. أوجد عبارة [H4O1] بدلالة C و ت (بسبة نقدم التفاعل).

4. بين أنه يمكن كتابة عبارة ثابت الحموصة "K للتبائية (CH,COOH/CH,COO) على الشكل؛

$$K_a = \frac{\tau^2.C}{1-\tau}$$

امتمان شفادة الباكالوريا 2009

5. محدد قيمة تا للتحول من أجل تراكير مولية محتلفة (C) ومدون المتائج في الجدول أدماه:

| C(mol.L 1) x 10 ⁻² | 17,8 | 8,77 | 1,78 | 1,08 |
|-------------------------------|------|------|------|------|
| τ(x 10 ⁻²) | 1,0 | 1,4 | 3,1 | 4,0 |
| $A = 1/C(L.mol^{-1})$ | | | | |
| $B = \tau^2/1 - \tau$ | | | | |

ا - اكمل الجدول السابق.

ب - مثل البياد (A = f(B) .

ح - استنتج ثابت الحموصة ، K لنشائية (:CH,COOH/CH,COO) .

🥌 التمرين التجريبي:

يهدف تتبع تطور النحول الكيميائي النام لتأثير حمص كلور الماء (H++Cl) على كربونات الكالسيوم.

من حمص ${\rm CaCO}_3$ من حمص كربوبات الكالسيوم ${\rm CaCO}_3$ داخل ${\rm Com}$ من حمص كالور الماء تركيزه المولى ${\rm Com}$ ${\rm mol}$ ${\rm Com}$. ${\rm Com}$

الطريقة الأولى

مقيس صعط عار ثمائي أوكسيد الكربول المطلق و المحجور في دورق حجمه لتر واحد (L 1) تحت درجة حرارة ثابتة T = 25°C ، فكانت المثالج المدونة في الجدول التالي :

| t(s) | 20 | 60 | 100 |
|-------------------------------------|------|------|------|
| P _(CO₂) (Pa) | 2280 | 5560 | 7170 |
| n _(CO₂) (mol) | | | |
| x(mol) | | | |

 $^{\prime}$ المعادلة الكيميائية المعبرة عن التعاعل المبدح للتحول الكيميائي السابق ${\rm CaCO}_{3(8)} + 2{\rm H}^{*}_{3}({\rm aq}) = {\rm CO}_{2(g)} + {\rm Ca}^{2}_{3}({\rm aq}) + {\rm H}_{3}{\rm O}_{(1)}$

انشىء جدولا لتقدم التفاعل السابق.

2 ما لعلاقة بين (مون مادة العار المطلق و x تقدم التماعل ؟

امتحان شحادة الباكالوريا 2009

الطريقة الثانية:

تتبع قيمة تركير شوارد الهيدروجين (H*) في وسط التعاعل بدلالة الرمن اعطت المتالح المدونة في الجدول التالي:

| t(s) | 20 | 60 | 100 |
|------------------------------------|-------|-------|-------|
| [H*] (mo, L 1) | 0.080 | 0.056 | 0.040 |
| n _(H²) (mol) | | | |
| x(mol) | | | |

1 أحسب ، n_{ta} كمية مادة شوارد الهيدروجين في كل لحظة .

مستعيما بجدول تقدم النعاعل، أوجد العيارة الحرفية التي تعطي ٩٩٢٠ بدلالة التقدم (x)
 و كمية ادادة الابتدائية (٩٥) لشوارد الهيدروجين الموجمة.

3. احسب قيمة التقدم (x) في كل لحظة .

9. أنشىء البيان x = f(t) مادا تستنتج ?

5. حدد التفاعل المحد .

6. استنتج بي tرن نصف التفاعل.

. t = 50 s by illustrate the state of the state of

M(O) = 16 g/mol, M(C) = 12 g/mol, M(Ca) = 40 g/mol

الشمرين الأولء

1. أ - طاقة ربط النواة : هي الطاقة الواجب توفيرها للنواة في حالة راحة لتفكيكها الى نويات أو العاقة اللازمة لتمامنك النويات .

$$1~u=\frac{1}{12}$$
 $m_{(l^2c)}=\frac{1}{N_A}=1~66 \times 10^{-27}~{
m Kg}$ ب - وحدة الكتل الذرية : برمر لها با $u=\frac{1}{12}$

$$E_i = [Zm_p + (A-Z)m_p - m(^A_ZX)] C^2$$
 عبارة طاقة ربط البواة 2

حساب طاقة ربط نواة لاً ويو :

 $E_i = [(92 \times 1.0073) + (143 \times 1.0087) - 234.9935] \times 931.5$

 $E_i = 1789.5 \text{ MeV} \approx 1.8 \times 10^3 \text{ MeV}$

4. إكمال فراعات الجدول:

| E/A(MeV) | i | | | | | | | |
|---------------------------|------|------|-----|------|------|------|------|------|
| (طاقة الربط لكل نيوكليون) | 1.11 | 2.85 | 7.1 | 7.11 | 7.25 | 8.62 | 8.32 | 7.62 |

5. المواة الأكثر استقرارا هي: Sr والله الكل اكبر طاقة ربط لكل بوية

II) 1. معادلة كل تحول نووي :

6 C → N + 0e

1 - يتحول C الى N :

 $^{3}H + ^{2}H \rightarrow ^{4}He + ^{4}_{0}n$ ينتج $^{4}He + ^{4}_{0}n$ ينتج ^{4}He

ج. قدف $U + \frac{140}{54}$ بنترون يعطي $Xe = \frac{140}{54}$ و u_{10}^{44} و u_{10}^{45} ج. قدف u_{10}^{45} بنترون يعطي u_{10}^{45} و u_{10}^{45} و و شرونين: u_{10}^{45}

2. تصنيف التحولات النووية :

التحول أ: اشعاعي.

التحول ب: اقدماج.

التحول جد: انشطار ،

1. حساب الطاقة المتحررة:

 $E_{iik} = |\Delta m| \times c^2$

من تفاعل الانشطار:

 $E_{lib} = \left| \left[m \binom{180}{54} Xe \right] + m \binom{54}{18} Sr \right] + 2m \binom{1}{0} n \right] - \left[m \binom{215}{02} U \right] + m \binom{1}{0} n \right] \left[x 931.5 \right]$

 $E_{\rm sb} = 17.40 \, \text{MeV}$

 $E_{lib} = \left| \left[m(\frac{4}{2}He) + m(\frac{1}{0}n) \right] \left[m(\frac{2}{1}H) + m(\frac{3}{4}H) \right] \right| \times 931.5$

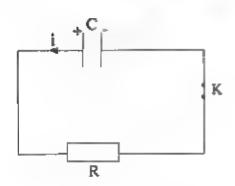
مي تفاعل الأندماح

 $E_{lib} = 17.60 \text{ MeV}$

تسميج الموسوغ الناني

التمرين الثانيء

ا. رسم مخطط الدارة الكهربائية :



- 2. تمثيل جهة مرور التيار النظر الشكل.
 - 3 الملاقة بين علا و B . 3

 $u_c = -u_R$ من قابون جمع التوترات: $u_c + u_R = 0$ من قابون جمع التوترات:

4 المعادلة التفاصلية :

$$u_{\rm g}(t)+u_{\rm g}(t)=0$$

من قانون جمع التوترات:

$$R u(t) + u_{c}(t) = 0 \implies R \frac{dq}{dt} + u_{c}(t) = 0$$

$$RC \frac{du_{c}}{dt} + u_{c} = 0$$

$$\frac{du_{c}}{dt} + \frac{1}{RC} u_{c} = 0$$

5. تعيير قيمة كل من a و b ·

$$\frac{d(ae^{bt})}{dt} + \frac{1}{RC} ae^{bt} = 0$$

$$abe^{bt} + \frac{1}{RC} ae^{bt} = 0$$

$$ae^{bt}(b + \frac{1}{RC}) = 0 \Rightarrow b = -\frac{1}{RC}$$

$$b = -666.7 \text{ s}^{-1}$$

$$u_C(0) = E \quad : (t=0) \text{ with}$$

$$ae^{th} = E \implies a = E = \frac{q_0}{C}$$

$$a = 6V$$

 $u_c(t) = 6.e^{-66 \cdot 1.7 \cdot t}$; $u_c(t) = \mathbb{E} \, e^{-\frac{1}{10.5} \cdot t}$; $u_c : u_c : u_c : u_c : u_c : 0.5$

7. شرح البيان:

 $u_{c}(0) = 6V$ فإن (t = 0) البيان أن البيان أن البيان أن أن البيان أن أن البيان أن أن البيان أن البيان أن أن البيان أن أن أن البيان أن البيان

$$u_{c}(\tau) = 0.37$$
. $E = 2.22 \text{ V}$ c $b = -\frac{1}{\tau}$: Let $t = 1.5 \times 10^{-3} \text{ s}$ $t = 1.5 \times 10^{-3} \text{ s}$ $t = 1.5 \times 10^{-3} \text{ s}$ $t = -\frac{1}{\tau} = -\frac{1}{1.5 \times 10^{-3}} = -666.7 \text{ s}^{-1}$

الشهرين الفالثء

ا المعادية التماصيبية للحركة : بتطبيق القابود الثاني لميوش على الجملة (مظلي ومضلته).
$$\Sigma F_{m} = m \, a_{n}$$

$$\overrightarrow{P} + \overrightarrow{f} = \overrightarrow{a_n}$$

$$\frac{dv}{dt} = -\frac{k}{m}v + g \quad (414)$$

$$\frac{dv}{dt} = Av + B$$
: وهي من الشكل

$$B=g$$
 و $A=-\frac{k}{m}$: بالطابقة نجد

$$\alpha_0 = \alpha \nu + \beta$$

$$\alpha = \frac{2 - 10}{10 - 0} = -0.8$$
 : حيث معامل التوجيه:

$$\beta = 10$$
 : عطعة تقاطع المستقيم مع محور التراتيب β

$$\beta = g = 10 \text{ ms}^{-2}$$
 : taleably

$$A v_i + B = 0 \Rightarrow v_i = -\frac{B}{A}$$
 one $\frac{dv}{dt} = 0$:

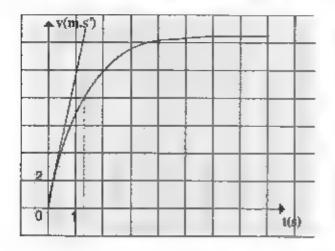
$$v_i = 12.5 \text{ ms}^{-1}$$

$$\frac{k}{m} = \frac{g}{v}$$
 : Exercise the property of $\frac{k}{m}$, where $\frac{k}{m}$ is the second of $\frac{k}{m}$ and $\frac{k}{m}$ and $\frac{k}{m}$

$$- s^{-1}$$
 ومنه وحدة $\frac{k}{m}$ ومنه وحدة $\frac{k}{m} = \frac{[k]}{[m]} = \frac{[L]}{[L]} \frac{[T]^{-1}}{[L]} = [T]$

$$\frac{k}{m}$$
 = 0.8 \Rightarrow k = 80 N sm⁻¹

5. تمثيل كيفي (v = f(t) = v :



التحرين الرابعه

1. 1 - معادية التفاعل الكيمياتي:

$$CH_3COOH_{(aq)} + H_2O_{(f)} = CH_3COO_{(aq)} + H_3O^*_{(aq)}$$

2. جدول التقدم:

| معادلة التفاعن | التقدم | CH,COOH, | +H ₂ O ₍₁₎ = | CH ₃ COO _(a) | + H ₃ O+ _(aq) |
|-------------------|---------|-------------------|------------------------------------|------------------------------------|-------------------------------------|
| اخالة الابتدائية | 0 | CV | يوفرة | 0 | 0 |
| الحالة الاستفالية | х | CV -x | بوقرة | х | х |
| اخالة النهالية | x_{j} | CV-x _f | برقرة | x_j | x_f |

3. إيجاد عبارة [H,O*] :

$$[H_3O^*] = \tau.C$$
 : $\tau = \frac{x_f}{x_{max}} = \frac{[H_3O^*]V}{CV} = \frac{[H_3O^*]}{C}$

$$K_{a} = \frac{[CH_{3}COO^{*}]_{f}[H_{3}O^{*}]_{f}}{[CH_{3}COOH]_{f}}$$

$$CV = 0$$

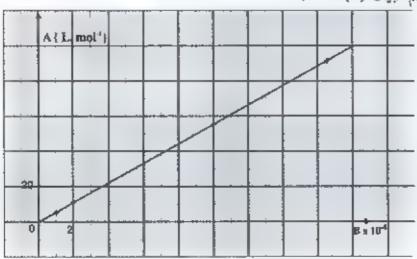
$$[CH_{5}COOH]_{f} = \frac{CV - x_{f}}{V} = C - \tau \cdot C$$

$$K_n = \frac{(\tau, C)(\tau, C)}{C + \tau, C} = \frac{\tau^2 - C}{1 - \tau}$$
 ; with the property of the state of the s

1.5 - إكمال الجدول :

| $A = 1/C (L.mol^3)$ | 5,62 | 11,4 | 56,18 | 92,6 |
|-----------------------------------|------|------|-------|------|
| $B = \tau^2 / 1 - \tau (10^{-1})$ | 1,0 | 2,0 | 10 | 16,7 |

ب - رسم البيان (A = f(B)



ج استنتاج ثابت الحموصة K :

(I) $A = \alpha.B$: المحمى البياني عبارة عن خط مستقيم عمر من المبدأ معادلته: $\alpha = 5.43 \times 10^4$ عمامل التوجيه: $\alpha = 5.43 \times 10^4$

(2)
$$K_n = \frac{\tau^2 C}{1 - \tau} \Leftrightarrow \frac{1}{C} = \frac{1}{Ka} \times \frac{\tau^2}{(1 - \tau)}$$
 : i.e.,

 $K_a = 1.84 \times 10^{-5}$. ومنه: $\frac{1}{K_a} = \alpha$ عدد (2) و (1) بالطابقة (1) و (2) و المعابقة (1) و (3) و المعابقة (1) و (4) و المعابقة (1) و (4) و (4)

التمرين التجريبي: الطريقة الأرلى

1. جدول تقدم التفاعل:

| معادلة التفاعل | CaCO _{3(s)} + | 2H* _(nq) | $= CO_{2(g)}$ | + Ca ²⁺ | + H ₂ O ₍₁₎ |
|-------------------|---|--------------------------------------|------------------|--------------------|-----------------------------------|
| الحائة الابتدائية | 2 x 10 ⁻² | 10-2 | 0 | 0 | يوفرة |
| احالة الانتقالية | 2 x 10 ⁻² - x | 10°2 - 2x | х | х | يوفرة |
| اخالة النهائية | 2 x 10 ⁻² - x _{max} | 10 ⁻² - 2x _{max} | X _{max} | X _{max} | يوفرة |

2 الملاقة بين (co₁) و (x) :

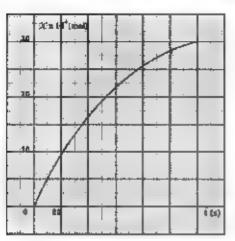
$$n = \frac{PV}{RT}$$
 , $n_{(CO_2)} = x$: our distribution

3. اكمال الجدول·

| n _(CO3) (mmol) | 0,92 | 2,24 | 2,89 |
|---------------------------|------|------|------|
| x(mmol) | 0,92 | 2,24 | 2,89 |

سحيح الموسوع ا





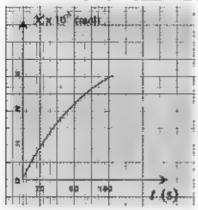
الطريقة الثانية :

$$n_{(H^4)} = [H^4]$$
 .
 V= 0,1 V : خساب كمية H^4 المتبقية في كل لحظة : V= 0,1 V المتبقية في المتبق

$$\mathbf{n}_{\mathrm{orb}} = \mathbf{n}_{\mathrm{o}} - 2x$$
 : من جدول التقدم

$$x = \frac{0.01 - n_{(H^{\frac{1}{2}})}}{2}$$
: حساب قيمة x في كل لحظة:

| n(H*) (mol) | 8,0 | 5,6 | 4,0 |
|-------------|-----|-----|-----|
| x(mol) | 1,0 | 2,2 | 3,0 |



4 رسم البيان (x=f(t) التقدم الاستنتاج: نحصل على نفس مقدار التقدم x في اي لحطة .

2 x 10 ² - $x_{max} = 0 \Rightarrow x_{max} = 2 \times 10^{2} \text{ mol}$: من جدول التقدم: 5

$$10^{-2} - 2x_{\text{max}} = 0 \implies x_{\text{max}} = 0.5 \times 10^{-2} \text{ mol}$$

ومنه (H⁺) هو المتفاعل المحد.

 $x_{\text{reg}} = \frac{x_f}{2} = \frac{5}{2} = 2.5 \text{ mmol}$: رمى نصب التفاعل: 13. = 70s بالإسقاط بجد: 70s بالإسقاط بحد

 $v = \frac{1}{V} \cdot \frac{dx}{dt} = \frac{1}{0.1} \times 3 \times 10^{-5} : 1 = 50s$ size the definition of $v = 3 \times 10^{-6} \text{ mol.s}^{-1} \text{ J}^{-1}$.

الموضوع الثالث في مادة العلوم الفيزيائية

إ→ التمرين الأول:

تتكون دارة كهربائية من مولد مثالي قوته المحركة E = 20V ، قاطعة، وشيعة مقاومتها الداخلية عوداتيتها ما، باقل أومي مقاومته R وجهار مناسب للتسجيل يسمح بالحصون على منحنى شدة التيار.

بغلق القاطعة عبد l = 0s ، المنحني i = f(t) يقبل مماس عبد اللحصة ct = 0s

ويمر بنقطة احداثياتها (I ms , 4 A). تستقر شدة التيار عبد القيمة 2A كما يستقر توتر الوشيعة عند القيمة 2V .

- 1 ما هو تأثير الوشيعة على شدة التيار عبد علق القاطعة؟
 - 2. أوجد المعادلة التعاضلية التي تحققها شدة التيار .
 - 3. أرسم منحنى تغيرات شدة التيار .
 - 4. استنتج قيم كل من R ، L ، T و r ،
 - 5. أكتب عبارة شدة التيار بدلالة الزمن ،
 - 6. أوجد عبارة التوتر بين طرفي الوشيعة يدلالة الزمن.
 - 7. أحسب الطاقة المخرنة في الوشيعة .

🥌 التهرين الثاني:

ا مع الماء. الأسكر ربيك $^{\circ}_{a}$ l'acide ascorbique $\mathrm{C_{a}H_{a}O_{a}}$ مع الماء.

بضع حمض الأسكوربيك البقي في الماء فتحصل على محلول S₁ تركيره المولمي C₂. يعطى قياس انه pH للمحلول القيمة 2.8 عبد الدرجة 2°25.

- pKa ($C_aH_aO_a/C_aH_aO_a^*$) = 4.1 أكتب معادية تفاعن الحمص مع الماء، 1.
 - $\tau = \frac{Ka}{Ka + 10^{-pH}}$; بين العلاقة التالية :
 - 3 أحسب بسبة التقدم النهائي للتفاعل، ماذا تستنتج ؟
 - 4. أوجد تركيز المحلول A.

II - تفاعل النشادر مع الماء .

بيكن المحمول وS المحضر بادابة عار المشادر NH في الماء . يُعطى قياس قيمة الناقلية لبوعية للمحلول القيمة δ - 10,9 mS/m مع بسبة التقدم البهائي %4.

 $pKa (NH_1^+/NH_1) = 9.2$. S_2 Under the first large S_2 . S_3

III - تفاعل الحمض مع الأساس.

تحصر مريجا يتكون من x10²⁴ mol من الحمص و 10²⁴ mol من البشادر،

يسمدح التماعل بالمعادلة الكيميائية التالية :

$$C_6H_8O_6 + NH_3 = NH_4^+ + C_6H_5O_6^-$$

- اكتب عبارة ثابت التوارق لهذا التفاعل ، ثم احسبه »
 - 2. أوجد قيمة التقدم النهائي لهذا التفاعل.
 - 3. ما هو تركيب المزيج في نهاية التفاعل؟
- 4. باستعمال محطط الصفة العالبة فسر لماذا تكون قيمة pH المزيح تساوي 4,1 . $\lambda (NH_a^+) = 7.4 \text{ mS.m}^2.\text{mol}^{-1}$ λ (OH') = 19,2 mS.m² mol⁻¹

🥌 التمرين الثالث:

مواة البوتاسبوم K أور مشعة طبيعيا بصف عمرها 1,5x10 تتحول إلى نواة أرعون 18Ar .

قصد معرفة عمر القمر أحدماعيمة من حجر قمري كتلته 18 .وجد أنها تحتوي على 6x 10 "g وجد أنها تحتوي على 6x 10 "g من البوتاسيوم و 82 x 10⁷⁴ cm³ من عار الأرغوب في الشرطين النظاميين.

- عـزف النبواة المشبعة. أكتب معادلة هذا التعبكك النووي ، ما بمط الإشبعاع وما هي خصائصه ؟
 - $t = \frac{1}{\lambda}$ روم $\left(1 + \frac{N(Ar)}{N(K)}\right)$: 2. بين العلاقة التالية
 - 3. حدد عمر القمر . قارنه مع عمر الأرض الدي يساوي 4,5 مليار سنة .
 - 4. لماذا لا نقدر عمر الصخور بالكربون 14%

الردول 222 غار مشع لا لون ولا رائحة له نصف عمره ز3,9 هو المتسبب الثاني في ظهور سرطان الرثة بعد التبغ. يمكن أن ينتج من تعكك الاورانيوم 238 والبعاث جسيمات α يكون خطيرا إذا كان تركيره في الهواء 400 Bq/m³ .

1. حدُد تركيب نواة الرادون 222 .

2. اكتب معادلة هذا التمكك النووي .

عينة من الهواء حجمها ما 120 mL تحتوي على 73 بواة من الرادون ، هل تركير الرادون
 عينة من الغرفة خطير؟

U(Z = 92) Rn (Z = 86) $N_A = 6.02 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$

🥌 التمرين الرابع:

يمثقل متحرك بقطي كتلته m = 5 Kg وفق مسار مستقيم AB ويحصع على طول هدا الجرء لقوة محركة أعقبة \mathbf{F} وقوى احتكاك تكافىء قوة وحيدة ثابتة \mathbf{F} نها ممحى شعاع السرعة وتعاكسه في الاتجاه.

يمثل البياب الموضح في الشكل تعيرات مربع السرعة الم يدلالة المسافة المقطوعة d .

أكتب المعادلة الرياضية للبيان .

 بتطبيق القانود الثاني لميوت والمعادله البيانية أوحد العلاقة بين شدة القوة المحركة وشدة قوى الاحتكاك .

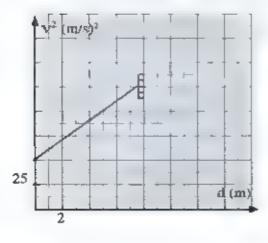
يواصل المتحرك حركته وفق مسار دائري بصف قطره ٢-2 m

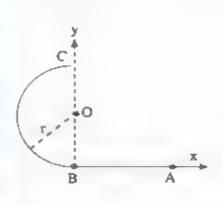
3. بتطبيق مبدأ الحفاظ العاقة للحملة (جسم + أرض) أوجد قيمة السرعة عبد الموضع C.

4. أحسب شدة تأثير السطح على الجسم عند الموضع C.

5 أوجد معادلة المسار للمتحرك عمد معادرته المستوي الدائري .

6. هل يسقط المتحرك عبد موضع الطلاقه A ؟ g = 9.8 N/Kg





🚤 التمرين الفامس:

بمرح في اللحظة t=0 كمية قدرها 0,03 mol من محلول برمعنات البوتاسيوم ($K^++MnO_3^-$) مع كميه قدرها 0,05 mol من محلول حمص الاكزاليك V=1 في وسط حمضي . V=1

تكتب معادلة التعاعل الممدمج للتحول بالشكل:

 $5~{\rm H_2C_2O_4}+2~{\rm MnO_4}^\circ+6~{\rm H^+}=2~{\rm Mn^{2+}}+10~{\rm CO_2}+8~{\rm H_2O}$ بمنابعة هذا التماعل بأحدُ خلال أزمة محتلفة t حجما $V_p=10~{\rm mL}$ ليمريح

ثم بعاير كمية شوارد البرمنفيات المتبقية مMnO بواسطة محلول لكبريتيات الحديد الثناثي ذي التركيز C=0.25 mol/L .

- اكمل جدول تقدم التفاعل المبين في الوثيقة (1) . هل المربح الابتدائي ستوكيومتري؟
 - $[CO_2] = 0.15 5 x [MnO_4]$: 1 أي أحظة 2.
 - 3, أكتب معادلة تفاعل المعايرة .
- ا عرَف المَكَافِقُ ثم استنتج عباره حجم محلول كبريتات الحديد الثنائي المصاف عبد $V_{\rm p}$, $V_{\rm p}$, $V_{\rm p}$, $V_{\rm p}$, $V_{\rm p}$
- 2. أكمل جدول القياسات المبين في الوثيقة (2) ثم ارسم المنحى (1) f(t) = f(t) على الوثيقة (3).
 - 3. أحسب السرعة الحجمية لتشكل CO2 في اللحظة ع 90 s
 - 2. عرف ثم حدد رمن بصف التفاعل . Fe*3 / Fe2* . 2

تعاد مع ورقة الإجابة

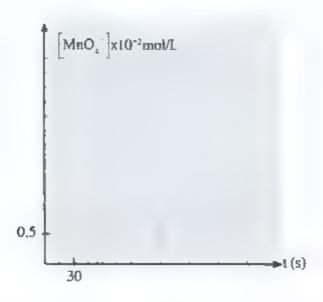
الوثيقة 1:

| الحانة | التقدم | 5 H ₂ C ₃ O ₄ | + 2 MnO ₄ | + 6 H ⁺ | = 2 Mn ²⁺ | + 10 CO ₂ | + 8 H ₂ O |
|------------|--------|--|----------------------|--------------------|----------------------|----------------------|----------------------|
| الابتدائية | | | | | | | |
| الائتقانية | | | | | | | |
| اسهائية | | | | | | | |

الوثينقة 2 :

| t(s) | 0 | 30 | 60 | 90 | 120 | 150 | 210 |
|--|---|-----|-----|----|-----|-----|-----|
| V_{E} (mL) | 6 | 4.8 | 3.8 | 3 | 2.4 | 2 | 12 |
| [MnO ₄] 10 ² mol/L | | | | | | | |

الرثيسقة 3:



التهرين الأولء

$$U_{L} + U_{R} = E$$

$$L \frac{di}{dt} + ri + Ri = E$$

$$\frac{di}{dt} + \frac{r + R}{L} i = \frac{E}{L}$$

$$\tau = 0.5 \text{ ms}$$
 د قیم $\tau = 0.5 \text{ ms}$

$$I = \frac{E}{R+r}$$
 $j = r - \frac{L}{R+r}$ $\omega_2 \omega_3$

$$L = \frac{\tau E}{I} = \frac{5x10^{-4} x20}{2} = 5 \text{ mH}$$

$$U_L = rI \Rightarrow r = \frac{2}{2} = 1 \Omega$$

$$R + r = \frac{II}{I} \Rightarrow R + r = 10 \Omega$$

$$R = 9 \Omega$$

5. عبارة شدة التيار : $t(t) = I(1 - e^{-\frac{t}{\tau}})$

$$u(t) = 2.(1 - e^{-\frac{t}{5 \times 10^4}})$$

$$\begin{split} &U_L + U_R = E \\ &U_L = E - U_R \\ &U_L = E - RE(1 - e^{-\frac{1}{2}}) \\ &U_L = 20 - 18.(1 - e^{-\frac{1}{2} \times 10^{-2}}) \\ &: \text{indist} \text{ that it is also for } 7 \\ &E_L = \frac{1}{2} L L^2 = 0.01 J \end{split}$$

الشهرين الفائيء

$$C_{6}H_{8}O_{6} + H_{2}O = C_{6}H_{2}O_{6}^{-} + H_{3}O^{+} - I(I)$$

$$Ka = \frac{\left[C_{6}H_{2}O_{6}^{-}\right]\left[H_{3}O^{+}\right]}{\left[C_{6}H_{8}O_{6}^{-}\right]} = \frac{.2}{C_{6}H_{8}O_{6}}$$

$$Ka = \frac{\left[H_3O^+\right]^2}{C \cdot \left[H_3O^+\right]}$$

$$\tau_i = \frac{\left[H_3O^+\right]}{C}$$

$$Ka = \frac{(\tau \ C) \ (10^{-PH})}{C - \tau \ C}$$

$$\tau = \frac{Ka}{Ka + 10^{-PH}}$$

$$\tau = 0.047 = 4.7\%$$
 .3

التفاعل عير تام والحمض ضعيف،

$$C_{a} = \begin{bmatrix} H, O^{+} \\ \hline \tau \end{bmatrix} = 0.03 \text{ mol/L}$$

23 62 (Line 400)

بالتقاطع: pH = 4,1

التمرين الفالث:

ا. نواة مشعة: بواة عبر مستقرة تتمكث القائيا مع إصدار إشعاع γ ، β ، α تلفائيا مع إصدار إشعاع Κ --- ⁴⁰₁₉ Ar + ¹⁰₁₉

الإشعاع β^* غير نفوذ لأنه لا يتعدى مستوى الدرة. $N = N_0 e^{-\lambda t} \qquad .2$ $t = \frac{1}{2} \, \frac{N_0}{N(K)}$

Nعدد أنوية البوتاسيوم الإبتدائية.

المتبقية. N(K) عدد أنوية البوتاسيوم المتبقية. $N_0 = N(K) + N(Ar)$

 $t = \frac{1}{\lambda} \, \mathcal{E}_s \left(\frac{N(K) + N(Ar)}{N(K)} \right)$

 $t = \frac{1}{\lambda} \ln \left(1 + \frac{N(K)}{N(Ar)} \right)$

 $\lambda = \frac{l_0 2}{t_{1/2}} \cdot 3$

 $\lambda = 4.62.10^{-10} \text{ ans}^{-1}$

 $N(K) = \frac{N_A \cdot m}{M} = 1.14 \cdot 10^{16} \text{ noy}$

 $N(Ar) = \frac{N_A \times V}{V_M} = 2.2.10^{17} \text{ noy}$

تقريبا نفس العمر مع الأرض ans ±4.10 t≈

 لان زمن نصف عمر الان تصير أمام عمر الصخور والصخور ليست كائن حي يتبادل الكاربون مع الوسط الخارجي. II) I

$$\tau = \frac{x_f}{x_{max}} = \frac{[OH]}{C_h}$$

 $[OH] = \frac{\delta}{\lambda_{OH^{-}} + \lambda_{NH_4}} = 0.4 \text{ mol/m}^3$

$$C_b = \frac{[OH]}{\tau} = \frac{4.10^4}{0.04}$$

 $C_b = 10^{-2} \text{ mol/L}$

.1 (III

$$K = \frac{[C_6H_7O^*]_r[NH_4^+]_r}{[C_6H_8O_6]_r[NH_3]_r}$$

$$K = \frac{Ka_1}{Ka_2} = 1.25.10^5$$

$$K = \frac{x_f^2}{(2.10^4 - x_p)(10^4 - x_p)} \qquad .2$$

$$x_r = 10^{-4} \text{ mol}$$

.3

$$n_1(C^0H^2O_1) = 10^{-4} \text{ mol}$$

 $n_1(NH_4^+) = 10^4 \text{ mol}$

$$n_f = (C_6 H_g O_6) = 10^4 \text{ mol}$$

$$n_{\rm c}(NH_{\rm p})=0$$

 $n_i(C_iH_jO_i) = n(C_iH_iO_i)$: i

pH = pKa = 4,1 : 4449

 $n_r(NH_A^*) > n_r(NH_A)$

الصفة الغائبة حمضية؛

pH < 9,2

يسمح البوسوع النالث

$$v_c^2 = v_B^2 - 2g(2r)$$
 (منه)
 $\sqrt{v_B^2 - 4gr} = v_C$

$$v_c = 6.82 \text{ m/s}$$

بتطبيق القانون الثاني ليونى $\Sigma_{r_{ac}}^{\dagger} = m \, \bar{a}_{a}^{\dagger}$

$$\overrightarrow{P} + \overrightarrow{R} = m \overrightarrow{a_0}$$



بالإسقاط:

$$P + R = m \frac{{v_c}^2}{\epsilon}$$

$$R = m \frac{v_C^2}{r} P$$

$$R = 67.5 N$$

5. معادلة المسار:

$$\overrightarrow{F}_{rxi} = \overrightarrow{m} \overrightarrow{a}_G \begin{cases} a_x = 0 \\ a_y = -g = -9.8 \text{ m/s}^2 \end{cases}$$

$$\begin{cases} v_{x}(t) = 6,82 \text{ m/s} \\ v_{y}(t) = -9,8 \text{ t} \end{cases}$$

$$\begin{cases} x(t) = 6.82 \ t \\ y(t) = -4.9 \ t^2 \end{cases}$$

 $t = \frac{x}{6.82}$ · hamle table to the same table to the same table tabl

 $y = 0,1, x^2$ ' التعويض

6. ئديا: y = 4 m

$$x = \sqrt{\frac{y}{0.1}} = 6.32 \text{ m}$$

 $6,32 \text{ m} \neq 7,5 \text{ m}$

لا يسقط الجسم عند موضع انطلاقه.

(II)

$$^{236}_{92}U \longrightarrow ^{222}_{16}Rn + 4^{4}_{2}He ②$$

$$C = \frac{\lambda N}{V} = \frac{6.2 \text{ N}}{t_{V_2} \cdot V} = 1.25 \text{ Bg/m}^3$$
 3

لا ليس خطيرا.

التمرين الرابعء

1. المعادلة:

$$v^2 = a \cdot d + b$$

$$a = 10$$

$$b = 50$$

$$v^2 = 10d + 50$$

2. بتطبيق القامود الثاني لسيوتر:

$$\Sigma \vec{f}_{ext} = m \vec{a}$$

بالإسقاط بجد: F f-ma

$$a = \frac{F}{m} =$$
 ثابت

من علاقة محدوفية الرمن:

$$v^2 \cdot v_0^2 = 2a d$$

 $2a = 10 \implies a = 5 \text{ m/s}^2$ بالمطابقة .

$$F - f = a.m = 25$$

$$F = 25 + f$$

$$Epp_a + Ec_a = Epp_c + Ec_c$$

$$\frac{1}{2} \text{ mv}_{B}^{2} = \text{mgh}_{C} + \frac{1}{2} \text{ mv}_{C}^{2}$$

3. خساب السرعة الحجمية:

$$v = \frac{1}{V} \cdot \frac{dn(CO_2)}{dt}$$

$$v = \frac{d[CO_2]}{dt} = -5 \cdot \frac{d[MnO_4]}{dt}$$

$$v_{90} = \frac{5 \cdot 10^{-2}}{90} = 5.55.10^{-4} \text{ mol.L}^{-1}.s^{-1}$$

4. زمن نصف العمر:

هو الرمن اللازم لبلوغ التعاعل نصف تقدمه

$$x_{v_{th}} = \frac{x_{max}}{2} = 5.10^{-3}$$

$$[MnO_4]_{t_{iji}} = 0.03 - 2x_{t_{iji}}$$

$$[MnO_4]_{i_{tt}} = 0.02 \text{ mol/L}$$

بالاستاط:

$$t_{\frac{1}{2}} = 50 \text{ s}$$

التمرين القامس:

.2

$$\frac{n_0(H_2C_2O_4)}{5} \neq \frac{n_0(MnO_4)}{2}$$

$$[CO_2] = \frac{10 \, x}{V}$$

$$[MnO_4] = \frac{0.03 - 2x}{V}$$

$$[MnO_4] = \frac{0.03}{V} - 2\frac{x}{V}$$

$$[MnO_4] = 0.03 - \frac{2[CO_2]}{10}$$

$$[CO_{2}] = 0.15 - 5[MnO_{2}]$$

3. معادية المعايرة:

$$Fe^{2+} = Fe^{3+} + 1e^{-}$$

$$MnO_a^- + 8H^+ + 5e^- = Mn^{2+} + 4H,O$$

$$MnO_4^+ + 5Fe^{2+} + 8H^+ = 5Fe^{3+} + 4H_2O$$

4. عنبد التكافية تكون كمينة المتفاعلات

بنسب ستوكيومترية:
$$\frac{n(Fe)}{5} = n (MnO_4)$$

$$\frac{\text{CV}_{\text{B}}}{5} = [\text{MnO}_4] \cdot \text{V}_{\text{p}}$$

$$V_E = \frac{5(MnO_4). V_p}{C}$$

$$[MnO_4] = \frac{CV_g}{5V_p} = 5V_g$$

تعاد مع ورقة الإجابة

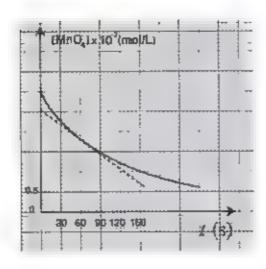
الوثيقة 1:

| الحالة | التقدم | 5 H,C,O, + | $5 \text{ H}_1C_2O_4 + 2 \text{ MnO}_4^- + 6 \text{ H}^+ = 2 \text{ Mn}^+ + 10 \text{ CO}_2 + 8 \text{ H}_2O$ | | | | | | | | |
|------------|------------------|--------------------------|---|-------|---------|---------------------|-------|--|--|--|--|
| الأبتدائية | 0 | 0.05 | 0.03 | بوفرة | 0 | 0 | بوفرة | | | | |
| الأنتقالية | х | 0 05 - 5x | 0.03 - 2x | n | 2 x | 10 x | п | | | | |
| الهائية | D _{max} | 0.05 - 5n _{max} | 0.03 - 2 n _{max} | Н | 2 n max | 10 n _{max} | н | | | | |

الوثيقة 2 :

| t(s) | 0 | 30 | 60 | 90 | 120 | 150 | 210 |
|---------------------|---|-----|-----|-----|-----|-----|-----|
| V _E (mL) | 6 | 4.8 | 3.8 | 3 | 2.4 | 2 | 1.2 |
| [MnO ₂] | 3 | 2.4 | 1.9 | 1.5 | 1.2 | 1 | 0,6 |

الوثيسقة 3 :



الموضوع الرابع في مادة العلوم الفيزيائية

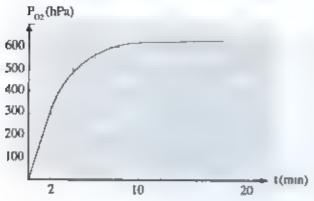
→ التمرين الأول:

إن التفكك الداتي للماء الاوكسجيني هو تحول كيميائي بطيء، يمكن تسريعه باستعمال وسيط مثل شوارد الحديد الثلاثي.

 $2H_2O_{2(m)} = 2H_2O_{(n)} + O_{2(p)}$: معادلة التمكك الذاتي هي

 $V_0 = 20 \text{ mL} \quad \text{little of the proof o$

 $H_2O_{2(aq)}/H_2O_{(b)} \in O_{2(g)}/H_2O_{2(aq)}$: 1. أكتب المعادلتين النصفيتين للثنائينين :



 أ أحسب كمية المادة الابتدائية للماء الأكسجيني.

ب/باستعمال جدول التقدم، احسب التقدم الأعظمي،

 باستعمال قانون الغازات الثالية، أحسب كمية المادة الأكسجين في نهاية التفاعل.

تعطى العلاقة بين الضعط المقاس وصعط عار الأكسجين في نهاية التفاعل: $P_{\rm os}=P_{\rm i}\cdot P_{\rm um}$

 $x = x = \frac{P_{0_2}}{635}$: بين أن تقدم التماعل يعطى بالعلاقة: 4

5. أوجد بيانيا زمن نصف التفاعل.

- 6. أحسبُ السرعة الحجمية للتفاعل عند t=0 .
- 7 لو أصف اللماء الاكسحيمي حجما من الماء القطر هل ستتعير المقادير التالية:

السرعة الحجمية، زمن نصف التفاعل، كمية الاكسجين النهائية، الصعط المهائي في الدورق؟

🖛 التمرين الثاني:

ربط على التسلسل إلى طرفي مولد مثالي قوته الحركة الكهربائية E مكثفة سعتها C، ناقل أومى مقاومته R=1kQ ، قاطعة K .

- $u_{\rm R}=0$, $u_{\rm C}={
 m E}$, $u_{\rm C}={
 m I}_0$: في اللحظة ${
 m t}=0$ بعلق القاطعة. احتر الجواب الصحيح:
 - . $u_c = 12 \, (1 e^{40.03})$ (V) : يعطى التوتربين طرقي المكثفة في اللحظة t بالعلاقة: 2
- · احسب: ا/سعة المكثفة. ب/اعظم طاقة تحزنها المكثفة. ج/مقدار شحنة المكثفة في نهاية الشحن؟
 - 3. أكتب العبارة اللحظية لشدة التبار ومثلها في المحال [57] .
- 4. ليكن التوتر بين طرفي الناقل الأومي أثناء الشحن، بواسطة التحليل البعدي بين ال إحدى المعادلتين غير صحيحة:

$$\frac{du_R}{dt} + RC.u_R = 0 \dots (1)$$
, RC. $\frac{du_R}{dt} + u_R = 0 \dots (2)$

أوجد حل المعادلة التعاضلية العبحيحة.

🥌 التمرين الثالث:

II) الرادون 222 غاز مشع طبيعيا، يتولد من الصخور التي تحتوي على الاورانيوم والراديوم. يتشكل الرادون من تفكك الراديوم طبقا لمعادلة التفاعل النووي التالية:

$$_{18}^{226}$$
Ra \longrightarrow $_{16}^{222}$ Rn + $_{2}^{4}$ He(1)

ا. ما هو عمط الإشعاع الموافق لهذا التفكك؟

2. أحسب التقص الكتلي Am لبواة الراديوم بوحدة الكتلة الدرية u.

المقص في الكتلة للواة الرادول هو Kg 3.04 x 10-27 Kg عرف طاقة الربط E, الملواة ثم

E (MeV nucleon 1)

-0.00

-2.00 -3,00

-4,00 5,00

-6.00 -7.00

9,00

150 200 250

أحسبها بالنسبة لنواة لرادود.

وتحقق من أنها تساوي 1.71 المتنبع طاقة الربط بكل بوكليون 2 استنبع طاقة الربط بكل بوكليون بنواة الرادون.

أحسب الطاقة المتحررة من التفاعل
 ألى المعادلة الدووية (1).

II) - تنشطر نواة الأورانيوم 235 عند قدمها بمترود فتعطي أنوية الرركوبيوم $_{57}^{00}$ والتيدور $_{57}^{00}$

1. أكتب معادلة الانشطار لبواة الأورانيوم 235.

2 الأبوية Zr , U , Te موضوعة على المحمى المرفق.

انطلاقا من المنحمي استحرج الطاقة المتحررة من الانشطار.

| u=1.00054 10 ⁻¹⁷ Kg E=931 5MeV 16 x 10 ⁻¹⁹ J 3 x 10 ¹¹ m/s | وحدة الكتن لدرية | طاقة كتلة وحدة الكتلة الدرية | الإلكترون فولط | ا سرعة الصوء في العراع |
|---|------------------|------------------------------|----------------|------------------------|
| | | | | |

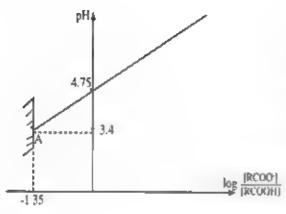
| ولأسبع | بروتون | ىترون | هيلبوم | راديوم | رادون |
|----------------|--------|------------------|--------|---------------|-----------|
| المومو | lp lp | n _o n | ,He | 226 All Ra | 222 86 |
| الکتلة بـ (11) | ±.007 | 1 009 | 4 001 | 225 977 | 221 970 |

التمرين الرابع:

بحل في الدء المقطر 8 0 0 من حمص عصوي صيعته من الشكل R-COOH فيحصل على محلول ماثي حجمه 1 L .

1. أكتب معادلة الانحلال في الماء موضحا الشائية (أساس /حمص).

2 ناحد 20 mL من المحلول الماتح وتعايره بمحلول مائي لهيدروكسيد الصوديوم NaOH



تركيزه المولي 'O.01 mol/L وعند كل إضافة للمحلول الاساسي تأخذ قياسات معينة عند الدرجة 25°C ونرسم البيان الموضح بالشكل المقابل: حيث [R-COOH] هو التركيز للولي للحمض المتبقى.

احسب تراكيز الافراد الكيميائية
 عند البقطة A .

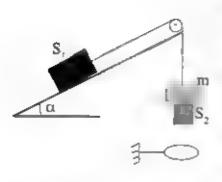
3. عبدت تصيف 10 mL من المحلول الأساسي يكون pH المريح 4,75 .

(انظر الشكل)، ماذا تمثل هذه النقطة؟

ا احسب التركيز المولى للمحلول الحمضي.

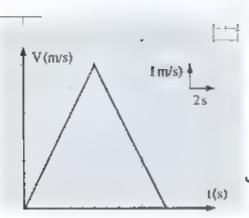
ب أوجد الصيعة المجملة للحمص العضوي $(C_nH_{2n}O_2)$ ثم أذكر اسمه.

🥌 التمرين الفامس:



يىرىق حسم صلب S_1 كتلته $M_1 = 1.1 \ \mathrm{Kg}$ كتلته $M_1 = 1.1 \ \mathrm{Kg}$ كتلته $M_2 = 1.1 \ \mathrm{Kg}$ على مستوي مائل يميل عن الأفق براوية $M_2 = 30^\circ$ يربط هذا الجسم بحيط عديم الامتطاط مهمل الكتلة يمر عبى محر بكرة مهمنة الكثلة وتدور حول محورها الأفقي بدول احتكاك، يربط الطرف الثاني للحيط بحسم صلب S_2 يتدلى شاقوليا كتلته M_2 ويحمل

كندة إصافية مجمحة m (الشكل). نترك الجملة دون سرعة ابتدائية، وعمد مرور الجمسم S₂ عبر الحلقة تحجر الكتلة الإصافية m وتواصل الجملة حركتها. يعطى بيان تغير السرعة الخطية للجمسم S يدلالة الرمن بالشكل التالي:



بالاعتماد على البيان أوجد:

1. 1/طبيعة حركة الجسم S في كل مرحلة.

ب/المسافة الكلية التي يقطعها الجسم S.

2. بتطبيق القانون الثاني لنيوتن أوجد:

أ/ العبارة الحرفية لتسارع الجسم S في كل مرحلة.

 $g=10~m/s^2$: مطي m والكتلة الإصافية m والكتلة والكتلة الإصافية m

$$n_{O_{2(n)}} = x_{max} = \frac{P_r V}{RT}$$
....(2)

$$\frac{x}{x_{\text{max}}} = \frac{P_{O_2}(t)}{P_{O_2}(t)}$$
 :(2) على (1) على (2)

$$\frac{x}{x_{max}} = \frac{P_{O_2}}{P_c - P_{min}} = \frac{P_{O_2}}{635}$$

$$\Rightarrow x = x_{max} \frac{P_{02}}{635} \dots \dots (3)$$

حيث P_o مقدر يـ x10²Pa) hPa

ايجاد زمن نصف التفاعل ١١٨:

$$x = \frac{x_{\text{max}}}{2} \iff 1 = t_{1/2} t_{\text{object}}$$

$$x = \frac{1}{2} - \frac{1}{2} = \frac{P_{O_2}}{635}$$

$$\frac{I}{2} = \frac{P_{o_2}}{635} \implies P_{o_2} = \frac{635}{2}$$

$$P_{o_2} = 317,5hPa$$

تسقط القيمة على محور الأرمتة فنحصل $t_{14} = 2.4 \text{ mn}$: 3 ms

السرعة المجمية عند 0 = 1 ;

$$v = \frac{1}{V} \cdot \frac{dx}{dt} = \frac{1}{V} \cdot \frac{d}{dt} \left(x_{max} \cdot \frac{P_{cr2}}{635} \right)$$

$$v = \frac{1}{V} \frac{x_{max}}{635} \frac{dP_{02}}{dt}$$

را مند و مند الماس عند و
$$\frac{dP_{0_2}}{dt}$$
 $n_{0_{2(1)}} = x = \frac{P_{0_2}V}{RT}$ (1)

التمرين الأول:

1. المعادلتان المصفيتان:

$$(H_2O_2/H_2O)$$
: $H_2O_2 + 2H^* + 2e = 2H_2O$
 (O_2/H_2O_2) : $O_2 + 2H^* + 2e = H_2O_2$

2. 1/ حساب كمية المادة الأبتداثية :

$$n_{\rm K_2O_2} = C_0 V_0 = 1.5 \times 10^{-3} \times 20 = 3 \times 10^{-2} \, \rm mol$$

ب/ جدول التقدم:

| کپ الاده (mol) | x mol· | $2H_2O_{2m_1} = 2H_2O + O_2(g)$ | | | | |
|-------------------|-----------|---------------------------------|-------|---------|--|--|
| E.I | 0 | 0,03 | بزدرة | 0 | | |
| E.T | I | 0,03 2x | برفرة | х | | |
| E.F | X | 0,03 - 2x _{max} | بودرة | X train | | |

$$P_{D_1} = P_1 - P_{abs} \qquad .3$$

كمية المادة النهائية لـ ,0:

$$P_{O_2}$$
. $V_{O_2} = n_{O_2}RT \Rightarrow n_{O_2} = \frac{P_{O_2}V_{O_2}}{RT}$

$$n_{O_2} = \frac{(P_{\Gamma} \cdot P_{atm}) V_{O_2}}{PT}$$

$$n_{\Omega_2} = \frac{(1640 - 1005) \times 10^2 \times 575 \times 10^{-6}}{8.31 \times 293}$$

$$n_{O_{200}} = 1.5 \times 10^{-2} \text{ mol}$$

$$n_{\alpha_{2/0}} = x_{\max}$$

4 - من جدول التقدم وقانون الغاز المثالي: ﴿

$$n_{Q_{2(1)}} = x = \frac{P_{Q_2} \cdot V}{RT}$$
, (1)

بالطابقة بين
$$(1)$$
 ، (2) ، (1) عبى
$$E = 12 \ V \ , \ \tau = 0.05 \ s$$

$$\tau = RC \implies C = \frac{\tau}{R}$$

$$C = \frac{0.05}{10^3} = 50 \ \mu F$$

ب - اعظم طاقة تحربها الكثمة:

$$E_c = \frac{1}{2} CE^2 = \frac{1}{2} \times 5 \times 10^6 \times (12)^2$$

 $E_c = 3.6 \times 10^{-1} \text{ J}$

جـ - شحنة المكثمة :

$$Q_0 = CE = 5 \times 10^6 \times 12$$

 $Q_0 = 6 \times 10^{-5} C$

3. العبارة اللحظية لشدة التيار:

$$\iota(t)=I_{_0}\,,\,e^{\imath\ell\tau}=\frac{E}{R}\,e^{\imath\ell\tau}$$

$$i(t) = 1.2 \times 10^{-1/0.05} \times 10^{-2} A$$

البيان: (A) 1,2 x 10 ° 0 t(s) 0 5 τ

4. التحليل البعدي للمعادلتين: $\frac{[u]}{[T]} + [T] \cdot [u]$

عير محكن جمع مقدارين محتلمين في الطبيعة. (2).....(2) + [12] - [7]

المادلة (2) صحيحة.

$$v = {1.5 \times 10^{-2} \times 635 \over 635 \times 0.02 \times 3.5} = 0.2 \text{ mol/L.min}$$

7. عند إضافة الماء للوسط التفاعلي:

- السرعة الحجمية تتقص لأن حجم الوسط التفاعلي ازداد.

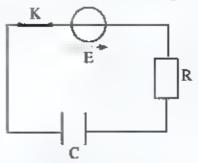
- زمن نصف التعاعل يزداد.

-كمية المادة النهائية لـ O_2 تبقى ثابتة عند التمديد،

 O_2 الضعط يزداد لآن الحجم المخصص لـ O_2 ينقص.

التجرين الثانيء

1. عند غلق القاطعة t = 0:



$$U_n = E \iff U_n = 0$$

بحبح .
$$i=I_0$$
 (1) $U_c=12(1\text{-e}^{40,08})(V)$ 2

الملاقة النظرية عند شحن المكثفة:

1 - سعة الكثمة:

(2)
$$U_c = 12(1-e^{-i/\tau})(V)$$

بصحيح الموسوع الرابع

E_i = 3.04 x
$$10^{-27}$$
 x 9 x 10^{16}
E_i (Rn) = 2.736 x 10^{-10} J
1MeV \rightarrow 1.6 x 10^{-13} J
? \rightarrow 2.736 x 10^{-10} J

$$E_i(Rn) = 1.71 \times 10^3 \text{ MeV}$$

طاقة الربط لكل نيركليون:

$$\frac{E_t}{A} = \frac{1.71 \times 10^3}{222} = 7,703 \text{ MeV/nucl6on}$$

4. الطاقة المتحررة من المعادلة (1):

$$E_{Hb} = [m(Rn) + m(He) - m(Ra)] \times 931,5$$

$$\mathbf{E}_{\text{lib}} = [221.97 + 4.001 + 225.977] \times 931.5$$

$$E_{Bb} = -6 \times 10^{-3} \times 931,5 = -5,589 \text{ MeV}$$

0 < E_{ib} الطاقة معطاة للوسط الخارجي.

I(II). معادلة الانشطار:

$$_{92}^{235}$$
U + $_{0}^{1}$ n \longrightarrow $_{40}^{98}$ Zr + $_{52}^{134}$ Te + 3 $_{0}^{1}$ n

2. الطاقة المحررة من الانشطار:

من منحنى أستون تستحرج طاقة الربط لكل نيوكليون للانوية.

$$E_{lih} = A, \frac{E_i}{A}(Zr) + A \frac{E_i}{A}.(Te) + A. \frac{E_i}{A}(U)$$

$$E_{im} = 99 \times 8.7 + 134 \times 8.4 - 235 \times 7.6$$

$$B_{\rm ob} = 861.3 + 1125.6 - 1786$$

$$E_{ms} = 200.9 \text{ MeV}$$

التجرين الرابج:

1. معادلة الانحلال في الماء:

$$RCOOH_{(aq)} + H_{2}O_{(\delta)} = RCOO_{(aq)} + H_{3}O^{+}_{(aq)}$$

RC x
$$\frac{dU_R}{dt} + U_R = 0$$

: تقبل حلا من الشكل
: $U_R(t) = E e^{-dRC}$

أوا

$$U_{_{R}}=A\,e^{\alpha t}$$

:t=0 Jus

$$U_{R} = A = E$$

$$\frac{dU_{R}}{dt} = A\alpha e^{\alpha t}$$

بالتعويض في المعادلة:

$$RC \cdot A\alpha e^{at} + Ae^{at} = 0$$

$$Ae^{i\alpha}(RC\alpha+1)=0$$

$$RC\alpha = -1 \implies \alpha = \frac{-1}{RC}$$

 $U_{R} = E \, e^{-\sigma RC}$ حل المعادلة هو:

التهرين الثالثء

أ. تمط الإشعاع هو Ω.

$$\Delta m = Zm_u + (A - Z)m_u - m_{g_u}$$

$$\Delta m = 88x1,007 + 138x1,009 - 225,977$$

$$\Delta m = 88,616 + 139,242 - 225,977$$

$$\Delta m = 1.881 \ u$$

تعريف طاقة الربط E: هي الطاقة اللارم تقديمها للنواة لتتفكك إلى مكوناتها أو العكس.

$$E_r = \Delta m.C^2$$

تصحيح الموضوع الرابح

 $C_a = 0.01 \text{ mol/L}.$

ب -- الصيغة الجزيئية للحمض العضوي: $M(C_nH_{2n}O_2) = 14n + 32(1)$

$$C_a = \frac{m}{MV} = \frac{0.6}{M.1} = 0.01$$

$$M = \frac{0.6}{0.01} = 60 \text{ g/mol} (2)$$

 $n = \frac{60 - 32}{14}$: نخصل على:

 $n = 2 \Rightarrow C_2H_4O_2 \longrightarrow CH_4COOH$ حمض الایثانویك

الشمرين القامس:

1.1 طبيعة حركة الجسم S في كل مرحلة:
 1لرحلة (1):

 $a = \frac{\Delta V}{\Delta t} - \frac{6}{6} \frac{0}{0} = 1 \text{m/s}^2$ $- \frac{1}{2} + \frac{1}{2} + \frac{1}{2} = \frac{1}{2} + \frac{1}{2} = \frac{1}{2} + \frac{1}{2} = \frac{1}{2} + \frac{1}{2} = \frac{1$

المرحلة (٤:

 $a_2 = \frac{\Delta V}{\Delta t} = \frac{0 - 6}{12 - 2} = -1 \text{ m/s}^2$

الحركة مستقيمة متباطئة بانتظام.

ب - المسافة الكلية التي يقطعها S.

V = f(t) بحسب مساحة المثلث من الشكل

 $S = \frac{1}{2}h$, $b = \frac{1}{2}$, 6, 12 = 36 s, $\frac{m}{s}$

d = 36 m

 حساب تراكيز الافراد الكيميائية عند النقطة A من البيان:

عيد النقطة A:

 $pH = 3.4 \Rightarrow [H_1O^*] = 10^{-3.4} = [RCOO^*]$

$$\{OH\} = \frac{10^{-9hx}}{H_{\chi}O^*} = 10^{-14} \times 10^{3.4} = 10^{-10.6}$$

 $[OH] = 2.5 \times 10^{-11} \text{ mol/L}$

$$\log \frac{[RCOO^{\circ}]}{[RCOOH]} = -1.35 \Rightarrow \frac{[RCOOH]}{[RCOO^{\circ}]} = 10^{1.35}$$

 $[RCOOH] = 10^{1,35} \times [RCOO]$

[RCOOH] = $10^{1,30} \times 10^{-3,4} = 10^{-2,05} \text{ mol/L}$

 $[RCOOH] = 8.9 \times 10^{-3} \text{ mol}$

$$\log \frac{[RCOO]}{[RCOOH]} = 0 \Leftrightarrow pH = 4.75 \quad .3$$

$$[RCOO^{-}] = [RCOOH] \Leftarrow \frac{[RCOO^{-}]}{[RCOOH]} = ! \Leftarrow$$

pH = pKa ←

pH = 4.75

وتمثل بقطة بصف التكافؤ.

الحجم عبد التكافؤ *

 $V_{sa} = 20 \text{ mL}$

ا - حساب التركيز للولي للمحلول الحمضي.

عبد التكافق.

$$C_a V_a = C_b V_{bE}$$

$$C_x = \frac{C_b V_{ME}}{V} - \frac{0.01 \times 20}{20}$$
 : 420

الجسم, S

الكتلة الإصافية تحجرا

$$M_2$$
 $g - T'_2 = M_2$, a_2(2)

$$a_2 = \frac{(M_2 - M_1 \sin \alpha)g}{M_1 + M_2}$$
(4)

 $m_1 M_2 = -$

بالتعريض في (3)، (4) نحصل على:

$$a_1 = 1 = \frac{(M_2 + m - \frac{1,1}{2})10}{1,1 + m + M_2}$$
 (5)

$$a_2 = 1 - \frac{(M_2 - \frac{1.1}{2})10}{1.1 + M_2} \dots . (6)$$

$$\Rightarrow$$
 -1,1 - $M_2 = 10M_2$ 5,5 : (6) من المعادلة (6)

$$11M_2 = -1,1 + 5,5 = 4,4$$

$$M_2 = \frac{4.4}{11} = 0.4 \text{ Kg}$$

 $M_2 = 0.4 \text{ Kg}$

بالتعويض في للعادلة (5):

$$1 = \frac{(0.4 + m - \frac{1.1}{2})10}{1.1 + m + 0.4}$$

$$1,5 + m = 4 + 10m - \frac{11}{2}$$

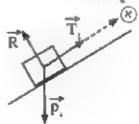
$$9m = 1,5 - 4 + 5,5 = 7 - 4$$

$$\Rightarrow m = \frac{3}{9} = 0,33 \text{ Kg}$$

m = 0.33 Kg

2. العبارة الحرفية لتسارع الجسم .S:

٠ في المرحنة (١):



$$\Sigma \overrightarrow{F}_{\rm ext} = m \overrightarrow{a}_{\rm G}$$

$$\vec{P}_1 + \vec{R} + \vec{T}_1 = M_1 \vec{a}_1$$

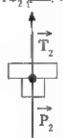
بالإسقاط على محور الحركة:

$$-P_i sm\alpha + T_i = M_i$$
, $a_i(1)$

:S2

$$\Sigma \overrightarrow{F}_{ext} = (\mathbf{M}_2 + \mathbf{m}) \mathbf{a}_1^*$$

$$\mathbf{P}_2 - \mathbf{T}_2 - (\mathbf{M}_2 + \mathbf{m}) \mathbf{a}_1$$



$$(M_2 + m)g - T_2 = (M_2 + m)a_1 + \dots + (2)$$

$$T_1 = T_2$$
 من (1) بالجمع و

$$(M_2 + m)g - M_1gsin\alpha = (M_1 + m + M_2)a_1$$

$$a_1 = \frac{(M_2 + m - M_1 \sin \alpha)g}{m + M_1 + M_2}$$
(3)

- في المرحلة (2:

الجسم 2:

$$-M_1gsinox + T_1 = M_1 \cdot a_2 \cdot (1)$$

الموضوع الخامس في مادة العلوم الفيزيائية

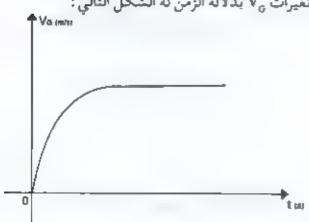
🚄 التجرين الأول:

عبد المحظة t=0 نترك كرة تنس كتلتها m=57g لتسقط في الهواء، بدرس حركة مركر العطائة لمكرة في المرجع السطحي الارصي المرود بالمعلم المستقيم (0,k) حيث k شقولي وموجه نحو الاسقل.

تظهر بنائح الدراسة أن السرعة المركز عطالة الكرة تحقق المعادلة التعاصدية التالية و B=0.02~m و $A=9.8~m/s^2$ حيث: $A=9.8~m/s^2$ حيث: $A=8.V_G^2$ حيث تحصيع الكرة أثناء سقوطها لقوة الاحتكاك، شدّتها تعطى بالعلاقة : A=[7]

- القيمة الابتدائية لشدّة هده القوة؟ كمع تتعير شدة القوة مع الرمن أثناء السقوط؟
- عاهي القوى الخارجية الاحرى المطبقة على الكرة؟ ما الدي يمكن قوله عن شدّة هذه القوى
 أثناء السقوط ؟
 - 3. باستعمال للعادلة التعاصلية أو جد قيمة نسارع مركر عطالة الكرة عمد اللحعة 1=0
- 4. أكتب عند 0 t قانون نيوتن الثاني واستنتج أنه يمكن أهمال إحدى القوى الخارجية المطبقة على الكرة أثناء دراسة حركتها .
 - 5 . باستعمال المعادلة التفاضلية أوجد قيمة السرعة الحدية للكرة.
 - 6. أحسب شدّة قوة الاحتكاك عبد بلوغ الكرة سرعتها الحدية.

إن المنحنى البياني الدي يمثل تغيرات و٧ بدلالة الزمن له الشكل التالي:



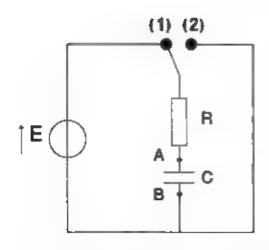
7 مثل الماس للمنحني عبد 0 - 1. ماهي قيمة معامل توجيه هذا المستقيم ؟

8 أرسم المستقيم المقارب للمنجبي عبدما ∞ + 1 ، ماهي معادلته ؟

9. كيف يسمي قاصلة بقطة تقاطع المنتقيمين المثلين سابقا ؟

 $g=9.8~m/s^2$ أوجد قيمة هذه العاصلة، نعتبر

🛶 التمرين الثاني:



ريد دراسة تغيرات التوتر U_{AB} بين طرهي مكثفة سعتها C مربوطة على التسلسل مع باقل أومي مقاومته R = 100Ω (انظر الشكل).

عند النحظة 0=1 نغير مكان البادلة من (2) إلى (1)، وبشرع في القياس فتحصل على النتائج التالية:

| t (ms) | 0 | 0.10 | 0.20 | 0.30 | 0.40 | 0.50 | 0.60 | 0.70 |
|---------------------|------|------|------|------|------|------|------|------|
| U _{AB} (V) | 0.0 | 1.5 | 2.5 | 3.2 | 3.7 | 4.1 | 4.4 | 4.6 |
| t (ms) | 0.80 | 1.0 | 1.2 | 2.0 | 3.0 | 4.0 | 5.0 | 6.0 |
| U _{AB} (V) | 4.7 | 4.8 | 4.9 | 5.0 | 5.0 | 5.0 | 50 | 5.0 |

ا ماهو المرص من وضع البادلة في الوضع -2- قبل أحد القياسات؟

.
$$au_{AB}$$
 + U_{AB} = E^{+} عقق المعادلة التفاضلية U_{AB} + U_{AB} + U_{AB} + U_{AB} . 2

3 . ماهي الوحدة الدولية لـ dU استنتج وحدة ٢ وقسر سبب تسميته ثابت الزمن.

$$U_{AB} = E(1-e^{-\frac{1}{4}})$$
 إن حل المعادلة التماضلية هو من الشكل: 4

$$au$$
 واستنتج ثعریفا لـ au

 $U_{AB}(t_{\rm h}).E=0.5$ يك رمى نصف الشخص يا يعرف بـ $U_{AB}(t_{\rm h}).E=0.5$ عين المبارد الصحيحة من بين العبارات الثانية مع التعليل.

 $.t_{\frac{1}{2}}\!\!\!\!/=\tau$ ln2 , $t_{\frac{1}{2}}\!\!\!\!\!/=\tau$ / ln2 , $t_{\frac{1}{2}}\!\!\!\!/=ln2$ / τ

6 . اوجد قيمة E و يرا واستنتج قيمة C .

 $I(t) = I_0 c^{\frac{1}{4}}$ اوجد عبارة شدّة التيار ا بدلالة U_{AB} , E , R قال الشكل: T

ما الذي يمثله الثابت وأ؟ أحسب قيمته،

8 مل العبارة الثالية صحيحة؟ علل اجابتك.

ه أثناء شحل المكثفة تساقص شدّة التبار المار في ثنائي القطب RC ويتناقص معه التوثر بين طرفيه. (١

🥌 القمرين الثالث:

آ) تفكك الراديوم.

يحتوي الهواد على الرادول Rn الهمات قلبلة، وينتج هذا العار المشع طبيعيا من الصحور التي تُعتوي على اليورانيوم والراديوم 820. يتشكل الرادون من تمكك الراديوم 226.

1 مادوع المشاط الاشعاعي الموافق لهدا التحول؟ علل.

2. أكتب معادلة هذا التحول ؟

3. أحسب التقصان في الكتلة لنواة الراديوم بوحدة الكتلة الذرية الموحدة.

4. أكتب علاقة تكافؤ: طاقة – كتلة.

عرف طاقة الربط لكل نواة.

أحسب بالجول طاقة الربط لنواة الرادون. واستنتج طاقة الربط لكل نوية بMeV.

 m_{Ra} ، m_{Ra} ، m_{Ra} ، الرادود بدلالة m_{Ra} ، m_{Ra}

ب - أحسب الطاقة الشحررة من تفاعل تمكث lkg من الراديوم بالجول وقاربها بالقيمة
 اهسوبة في السؤال السابق.

II) انشطار الأورانيوم:

يتكون الأورانيوم الطبيعي من البطيرين U^{215} و U^{235} ويستعمل في التفاعل البووي دي البروتوبات البطيئة (وقود من الأورانيوم المخصب). ينشطر U^{235} بقدفه بالبترون البطيء وبعطي بواة الريركوبيوم U^{34} وبواة التيلور U^{34} .

- 1. عرَّف مصطلح النظير،
- 2. عرّف الانشطار النووي المفتعل.
- 3 أكتب معادلة انشطار الأورانيوم ²³⁵U.
- 4 ماهي الأهمية أو العائدة من تعاعل الانشطار؟

III) إن بواة Zr الناتجة عن الشطار الأورابيوم غير مستقرة تتمكث معطية بواة Nb . و الناتجة

ا- عرّف النشاط الأشعاعي.

ب- اكتب معادلة تفكك بواة Zr مبينا بوع الاشعاع الصادر.

| الرمو | Rn | Ra | Не | B. | Р | |
|------------|---------|---------|-------|-------|-------|--|
| الكتنة (4) | 221.970 | 225.977 | 4.001 | 1.009 | 1.007 | |

1uma = 931,5 MeVN₁ = 6,02 .10²³mol⁻¹

🥌 المتمرين الرابع:

من أجل دراسة أماهة إيثانوات 3- مثيل بوتيل نحضر 15 mL من هذا المركب العضوي ولحلها في كمية كافية من الماء، لحصل على مزيج ابتدائي حجمه لـ50 mL .

بعطى الصيعة النصف معصلة لإيثانوات 3- مثيل بوتيل.

أ - بين المجموعة الوظيفة لهذا الجريئ واذكر العائلة التي ينتمي إليها.

ب - أكتب المعادلة الكيميائية الممدجة للتحول الكيميائي الحادث.

- اكتب الصيع النصف مفصلة للمركبات الناتجة عن هذا التحول فببنا المجموعة الوطيفية المميرة لكل منها مع اعطاء اسم كل ناتج.

2 بقسم المريح الابتدائي بالتساوي على 10 أمانيت احتمار وبحكم اعلاقها ثم بصعها في حمام ماثي، عبد اللحظة 1 بحرح أحد الأبابيت وبصعها في ماء بارد وبعاير لحمض المتشكل بوجود كاشف ملون مناسب، بواسطة محلول هيدروكسيد الصوديوم دي التركير المولى . C_B = 0.5 mol/L.

يمرم خدوث التكافؤ حجم V_{BE} من المحلول الاساسي فمحصل على المتائج المدونة في المحدول التالئ:

| t (min) | 0 | 10 | 20 | 30 | 40 | 50 | 60 | 90 | 120 |
|----------------------|---|-----|-----|-----|------|------|------|-----|------|
| V _{BF} (mL) | 0 | 3.8 | 6.8 | 9.0 | 10.8 | 12.2 | 13 6 | 156 | 16.8 |
| n _A (mol) | | | | | | | | | |

. $C_B \, V_{BE} \,$. Where $N_B \, = N_B \, = N$

- ب. أكمل الجدول الموجود أعلاه.
- . $\pi_{\Lambda} = f(t)$; ارسم المنحنى البياسى:
- د . أحسب كمية المادة الابتدائية للمتفاعلين n (استر) و n (ماء)

ومشئ جدول تقدم التفاعل للتحول الكيميائي الحادث.

ه. بعتبر أن انتفاعل قد بلغ حده النهائي عبد اللحظة t = 120 min.

أحسب بسبة التقدم البهائي T . كيف يمكن تحسين مردود هذا التفاعل ؟

المعطيات:

| المركب | الكتلة المولية | الكتلة الحجمية | | |
|---------------------------|----------------|---------------------|--|--|
| ايثانوات -3- مثيل البوتبل | M = 130g / mol | $\rho = 0.87g / mL$ | | |
| الماء | M = 18g / mol | $\rho = 1.0g / mL$ | | |

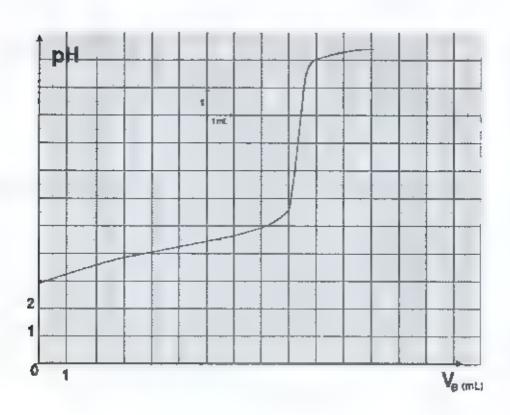
🥌 التمرين الخامس:

- عدد البروتوكول التجريبي للمعايرة الـ pH مترية.
 - 2 . باستعلال البيال حدّد احدثيات نقطة التكافؤ.
- استعلال البيال بين أن حمض البسرويات هو حمض ضعيف.
- 4. استنتج من المنحني البياني قيمة pKa الثنائية (أساس / حمض) الموافقة، ثم قيمة ثابت الحموضة (C2H4COOH / C2H5COO)
- 5 اكتب معادلة تماعل حمض السرويك مع هيدروكسيد الصوديوم. تأكد من أن انتماعل تام وهدا بحساب Q.

6 . عرّف التكافؤ ثم استمتح التركير C. لحمض البنزويك،

7. لتحضير محلول حمص البرويك السابق قما بوضع كثلة m منه في وعاء واكملنا
 الحجم إلى mL بالماء المقطر علما أن كل هذه الكمية تنحل في الماء.

. $O = 16g \ / \ mol \ , \ H = 1g \ / \ mol \ , \ C = 12g \ / \ mol \ ;$ عطى: m أحسب فيمة الكتلة m أحسب فيمة الكتلة m أحسب فيمة الكتلة m أو m أو m أو m أو أحسب فيمة الكرجة m أو أحسب فيمة الكرجة m أو أحسب فيمة الكرجة m أو أحسب فيمة الكترجة m أو أحسب فيمة الكتربة m أو أحسب فيمة الكترجة m أو أحسب فيمة الكتربة أو أحسب فيمة الكترجة m أو أحسب فيمة الكتربة m أو أحسب فيمة الكتربة أو أحسب فيمة الكترجة m أو أحسب فيمة الكتربة أو أحسب فيمة أو



التمرين الأولء

1 . الكرة تسقط بدون سرعة ابتدائية.

$$||\vec{f}|| = k V_G^2$$
 عند $V_G = 0$: $t = 0$ عند

إذن عند: 0=|أأ]| .

اثناء السقوط وV تتزايد، إذن | [] | ا تتزايد أيضا.

2. القوى الخارجية الأخرى:

$$\frac{dV_G}{dt} = a_G(t=0)$$
 نعلم أيضًا أن:

$$a_{ci}(t=0) = A = 9.8 \text{ m/s}^2$$
; نون ; نون

4. عند 0= 1 :0= [أ] | إدن قاتون بيوتي الثاني

$$\stackrel{\bullet}{P+\pi}=\stackrel{\bullet}{\pi}=\stackrel{\bullet}{m}\stackrel{\bullet}{a_{_G}}(t=0);$$

وعليه:

$$a_{G}(t=0) = \frac{m ||\overrightarrow{g}|| - ||\overrightarrow{\pi}||}{m}$$

$$\Rightarrow a_{G}(t=0) = ||\overrightarrow{g}|| - ||\overrightarrow{\pi}||$$

$$\|\hat{\overline{R}}\| = 0$$
 : يَذَن: $\mathbf{a}_{_{\mathbf{Q}}}(\mathbf{t} = \mathbf{0}) = \|\hat{\mathbf{g}}\|$ يَذَن: $\mathbf{a}_{_{\mathbf{Q}}}(\mathbf{t} = \mathbf{0}) = \|\hat{\mathbf{g}}\|$

إدن دافعة أرخميدس مهملة أمام ثقل الكرية.

$$V_{G_{lim}} = \sqrt{\frac{A}{m}} : V_G - V_{G_{lim}} . U_G = V_{G_{lim}}$$

$$V_{G_{lim}} = \sqrt{\frac{A}{m}} : O_{A} \cdot A - B \cdot V_{G_{lim}}^2 = 0$$

$$V_{G_{lim}} = \sqrt{\frac{9.8}{2.10^2}} \Rightarrow V_{G_{lim}} = 22 \text{ m/s}$$

6 لما: $V_G = V_{G_{lam}}$: الحركة مستقيمة منظمة (ذن :

$$||P|| = ||P|| = ||P|| : وعليه: $|P + P = 0$
 $||P|| = 0.56 N$$$

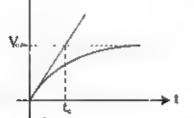
7. معامل توجيه المماس للمنحى عند t=0 . يمثل dv_G at = 0 عند t=0 أي (t=0) ي ; قيمته ; dt هي إدن _ 9,8 SI = | | أ |

أ. معادلة الخط المفارب هي: V_G = V_{Glim}
 الزمن
 السمى فاصلة نقطة تقاطع المستقيمين ، الزمن الميز للحركة: t أوت.

معامل توجيه الممامي عند t=0 هو : V- -- V-

$$\frac{V_{G_{fim}}}{t_c} = |\overrightarrow{g}|| \implies t_c = \frac{V_{G_{fun}}}{g}$$

$$t_c = 2.2 \text{ s}$$



التجرين الثانى:

ا. بوضع البادلة في الوضع -2- نتأكد أن الكثفة ستكون فارغة تماما.

(قابون التوترات) R1 +
$$U_{AB} \simeq E$$
 (قابون التوترات) R2 + $U_{AB} \simeq E$ (قابون التوترات) RC $\frac{dU_{AB}}{dt}$ + $U_{AB} = E$ (يادر) $E = C \frac{dU_{AB}}{dt}$) معادية تصاصيلية من الشكل $E = RC$ معادية تصاصيلية من الشكل $E = RC$ معادية تصاصيلية من الشكل $E = RC$

الوحدة الدولية له الملك هي: الاحدة الدولية له الملك الملك الملك الملك الدولية هي: الجملة الدولية هي: الملك وحدة الدولية هي: ع (الثانية)،

٣ هو إذن زمس يساوي جداء ثابتين هما R و C لهدا فهو يدعى: ثابت الزمن.

$$\frac{U_{AB}(\tau)}{2} = 1 - e^{-1} \cdot 4$$

$$\frac{U_{AB}(\tau)}{E} = 0.63 \ ; ذذ:$$

ثابت الزمن هو إدن المدة المستغرقة كي يتم شحن المكثمة بـ %63 من قيمتها الاعظمية.

د. 2 %.
$$\tau = t_{\rm H} = \tau$$
 . 3 أمبارة الصحيحة.

$$U_{AB} = \frac{E}{2}$$
 ; $t = t_{y_1}$ are

$$\frac{E}{2} = E(1 - e^{\frac{t_{i_1}}{t}})$$
 ; equals

$$e^{\frac{t_{in}}{\tau}} - \frac{1}{2} : \text{where } \frac{1}{2} = 1 \quad e^{\frac{t_{in}}{\tau}} \quad \text{with}$$

$$\frac{t_{in}}{2} = 1 \quad e^{\frac{t_{in}}{\tau}} \quad \text{with}$$

$$t_{1/2} = \tau \cdot \ln 2 : 0.5$$

:
$$U_{AB} = \frac{E}{2} = 2.5 \text{ V}$$

 $t_{1A} = 0.2 \text{ ms}$

$$t_{1/2} = \tau$$
 . In 2 : ندينا

$$C = \frac{t_{1/2}}{R \ln 2}$$
 ; (32) $t_{1/2} = RC \ln 2$; (33)

$$C = 2.9 \mu F$$

$$i(t) = \frac{E - U_{AB}(t)}{R}$$
 ; i.e., .7

(من قانون التوتراث).

$$I(t) = \frac{E - E(1 - e^{-r/t})}{R} : \text{ and }$$

$$i(t)=\frac{E}{R}e^{i\phi t}$$
 : وعليه

$$: i_0 = \frac{\mathbf{E}}{\mathbf{R}} \quad : \sim i(t) = i_0 e^{-i\tau}$$

$$i_0$$
: يمثل شدة التيار عند 0 = 1 (بداية i_0 = 5 x 10 2 A الشحن). i_0 = $\frac{5}{100}$ = i_0

اثناء شحن للكثفة شدة التيار النار في ثبائي القطب RC تتباقص لكن التوتر بين طرفيه المساوي لـ Ri + U يبقى ثابتا لان:
 العبارة إذن عبر صحيحة.

 $E_m = 0.006 \times 931,5 = 5.589 \text{ MeV}$

$$1 \text{MeV} = 1.0 \times 10^{-13} \text{ J}$$

$$E_{\rm m} = 89.7 \times 10^{-13} \text{ J}$$

ب - الطاقة المتحررة عن تفكك £kg من الراديوم Ra:

تحسب عدد الأنوية للوجودة في 1kg:

$$N = \frac{6,02 \times 10^{23} \times 10^{3}}{226} = 2,7 \times 10^{24} \text{ Mpc}$$

$$N = 2.7 \times 10^{24}$$
 51 51

$$E'_{in} = E_{in} \times N$$

$$E_{1a}^{r} = 89.7 \times 10^{-13} \times 2.7 \times 10^{24} = 2.4 \times 10^{13}$$

هي طاقة معتبرة جدًّا بمقارنتها مع طاقة تفكك نواة واحدة ،

II) انشطار الأورانيوم:

1 - مصطلح النظير:

هي أنوية لعنصر واحد لها نفس العدد الدري وتختلف في العدد الكتلي،

ب - الإنشطار هو تعاعل نووي مقتعل تنقسم فيه المواة الثقيلة إلى نواتين حفيمتين عند قذفها بنترول،

معادلة الإبشطار:

$$^{235}_{92}U + ^{1}_{0}n \longrightarrow ^{99}_{40}Zr + ^{134}_{52}Te + 3^{1}_{0}n$$

التمرين الثالثء

آ) تفكك الراديوم:

1 . نوع الإشعاع الموافق هو α أو نواة الهليوم (4 He) لأن الرقم الكتلى يمقص بـ 4 و الرقم لشحني ينقص بـ 2.

3 . حساب التقصان في الكتلة لنواة الراديوم Ra الذرية.

$$\Delta m_{_{Ra}} = Zm_{_{p}} + (A-Z)m_{_{R}} - m_{_{Ra}}.$$

$$\Delta m_{p_a} = 88 m_{p_a} + (226 - 88) m_a - m_{p_a}$$

$$\Delta m_{m} = 88 \times 1,007 + 138 \times 1,009 - 225,977$$

$$\Delta m_{m_a} = 1.881 \mu$$

4. علاقة تكافؤ طاقة - كبلة:

 $\Delta E = \Delta m_c^2$

 طاقة الربط النووي E هي الطاقة اللارم توفيرها للنواة في حالة سكون لتفكيكها إلى نوياتها (نكبوناتها).

$$E_1 = \Delta m \times 931,5$$

$$E_r = 1.881 \times 931,5 = 1752,15 \text{ MeV}$$

6 . طاقة الربط لكل نوية.

$$E = \frac{E_t}{A} = \frac{1752,15}{226} = 7,75 \text{ MeV}$$

-1.7

$$E_{th} = m_{R_0} - (m_{th} + m_{R_0}) \times 931,5$$

ب - أهمية تفاعل الإنشطار:

هي انتاج طاقة كبيرة من خلال التفاعل المتسلسل.

III) النشاط الإشعاعي هو تحول نواة عير مستقرة إلى نواة مستقرة بإصدار اشعاعات α او β أو γ .

$$^{99}_{40}$$
Zr \longrightarrow $^{79}_{41}$ Nb + $\beta^{\circ}(^{0}_{1}e)$

التمرين الرابع:

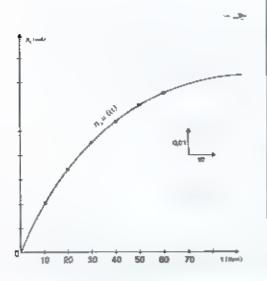
أ- المجموعة الوظيفية لهذا الجرئ هي :

ب - المادلة .

$$C_n V_{Box} = n_A$$
: $e^{-ik} = 0$

ري. -

| ×103 | 0 | 19 | 34 | 45 | 54 | 61 | 68 | 78 | 84 |
|------|---|----|----|----|----|----|----|----|----|
| mol. | | | | | | | | | |



د - كمية المادة الإبتدائية:

$$n$$
 استر $= \frac{m}{M} = \frac{15 \times 0.87}{M} = \frac{15 \times 0.87}{130}$

0,10 mol أستر n

$$n_{\mu} l_{\nu} = \frac{m_{H_2O}}{2} \equiv \frac{\rho_{H_2O} \cdot V_{H_2O}}{M_{H_2O}}$$

$$n_{\rm H_2O} \simeq \frac{1(50 - 15)}{18} \simeq 1,94 \text{ mol}$$

جدول التقدم:

| | C, H, O, + H, O = CH, COO H + C, H, OH | | | | | | | |
|-----------|--|----------------------|---|----------------|--|--|--|--|
| (mol) | n,=0,10 | a _j w1,94 | a | 0 | | | | |
| ح إنتا | B ₀ = 30 | B ₂ -X | ж | * | | | | |
| ح. نهائية | 2 ₁ - 5 ₁ | $B_{j} \circ X_{j}$ | 4 | K ₁ | | | | |

5. حساب التقدم النهائي ٦٠ :

التفاعل ببيع جده عند اللحظة 120 min

 $x_r = 0.084 \text{ mol}$: نقرأ من البيان

من جدول التقدم نحد: 0,10 mol = من جدول التقدم أحد. (التفاعل امحد).

$$\tau_t = \frac{x_t}{x_{\text{max}}} = \frac{0.084}{0.1} = 0.84$$

 $r = \tau_r \times 100 = 84\%$

يمكن تحسين مردود التفاعل بزيادة كمية المادة لاحد المتمعالات أو نزع أحد النوائح بإستمرار.

التجرين الفاهسء

البروتوكول التجريبي للمعايرة:

2. احداثيات بقطة التكافؤ:

بإستعمال طريقة المعاسات المتوارية نحصل على نقطة التكافؤ E . نقرأ احداثيات المقعة E من البيان نجد:

$$\begin{cases} V_{BB} = 9.4 \text{ mL} \\ pH_{B} = 8.2 \end{cases}$$

 3. نلاحظ أنه عند نقطة التكافؤ يكون PH > 7 فهي إذن معايرة حمض ضعيف بأساس قوي.

4. عند نقطة نصف التكافؤ يكون:

$$V_B = \frac{V_{BE}}{2} = 4.7 \text{ mL}$$

بإسقاط هده القيمة على البيان ثم على محور الـ pH يكون عندها: pH = pKa = 4,2

 $Ka = 10^{-pKa} \Rightarrow Ka = 6.3 \times 10^{-5}$

5 ـ معادلة التماعل:

 $C^{6}H^{2}COOH + OH = C^{9}H^{2}COO + H^{3}O$

$$Ka = \frac{[C_6H_5COO^*]_r[H_3O^*]_r}{[C_6H_5COOH]_r}$$
 (1)

 $Q_{rt} = Ka = \frac{\left[C_{6}H_{5}COOH\right]_{t}}{\left[C_{6}H_{5}COOH\right]_{t} \times \left[OH\right]_{t}}...(2)$

$$Q_{r} = \frac{\left[C_{6}H_{3}COO^{2}\right]_{r}\left[H_{3}O^{2}\right]_{r}}{\left[C_{6}H_{3}COOH\right]_{r}\kappa\left[OH\right]_{r}\left[H_{3}O^{2}\right]_{r}}$$

$$K_{B}$$

نلاحظ أن: 10³ <> Q ح ومنه يمكن اعتبار أن التفاعل تام. وبالتالي يمكن استعماله في المعايرة.

 عند التكافؤ تكون نسب المعاملات الستوكيومترية محققة:

$$\frac{n_{OIC}}{1} = \frac{n_A}{1}$$

$$C_{\lambda}V_{\lambda} = C_{B}V_{Beq}$$

$$C_A = \frac{C_B V_{B4q}}{V_A}$$

$$C_A = \frac{0.1 \times 9.4}{500} = 1.88 \times 10^{-3} \text{ mol/L}$$

7. حساب قيمة الكتلة:

$$n = C_A \cdot V_A$$

$$n = 1,88 \ 10^{-3} \times 0,1 = 1,88 \times 10^{-4} \text{ mol}$$

$$n = \frac{m}{M} \Rightarrow m = n \times M$$
 ولدينا:

$$m = 1.88 \times 10^4 \times 122$$
 ;

$$m = 2,29 \times 10^{-2} g$$





